

1723/6/2

in the

-

.

A.

.





NOUVELLE

NOMENCLATURE

CHIMIQUE.

A PARIS, IMPRIMERIE ET FONDERIE DE J. PINARD, RUE D'ANJOU-DAUPHINE, N° 8.

42550

NOUVELLE NOMENCLATURE CHIMIQUE,

D'APRÈS LA CLASSIFICATION ADOPTÉE PAR M. THENARD;

OUVRAGE SPÉCIALEMENT DESTINÉ AUX PERSONNES QUI COMMENCENT L'ÉTUDE DE LA CHIMIE, ET A CELLES QUI NE SONT PAS AU COURANT DES NOUVEAUX NONS;

PAR J. B. CAVENTOU,

PHARMACIEN, MEMBRE TITULAIRE DE L'ACADÉMIE ROYALE DE MÉDECINE, DES SOCIÉTÉS DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE DU DÉPARTEMENT DE LA SEINE, CORRESPONDANT DE L'ACADÉMIE ROYALE DES SCIENCES DE BORDEAUX, DE LA SOCIÉTÉ DES PHARMACIENS DE L'ALLEMAGNE SEPTENTRIONALE, ET DE PLUSIEURS AUTRES ACADÉMIES ET SOCIÉTÉS SAVANTES, NATIONALES ET ÉTRANGÈRES.

SECONDE EDITION,

REVUE, CORRIGÉE ET AUGMENTÉE.

A PARIS,

CHEZ MÉQUIGNON-MARVIS, LIBRAIRE-ÉDITEUR,

RUE DU JARDINET, Nº 13,

QUARTIER DE L'ÉCOLE DE MÉDECINE.

1825.



A mon Pere,

PHARMACIEN EN CHEF DES HOPITAUX CIVILS DE SAINT-OMER,

Comme un gage d'amitié, de respect, et de reconnaissance pour ses tendres soins et ses bonnes instructions dans mes premières études chimiques et pharmaceutiques.

J. B. Caventou.

Digitized by the Internet Archive in 2017 with funding from Wellcome Library

AVANT-PROPOS.

Ainsi qu'en 1816, époque à laquelle je publiai la première édition de cet ouvrage, je pense qu'il serait difficile de faire aujourd'hui une bonne Nomenclature chimique. Malgré les progrès de la science, qui nous ont révélé l'existence d'un assez grand nombre de corps nouveaux, et mieux éclairés sur la nature de ceux déjà existans, on ne peut se dissimuler qu'une grande incertitude règne encore sur la véritable dénomination qu'il conviendrait de donner à une foule de composés, à ceux même qui ont été étudiés le plus récemment et par les chimistes les plus célèbres.

Le kermès n'est-il véritablement qu'un protosulfure d'antimoine très divisé, suivant M. Berzélius, et ne doit-on plus le regarder comme un sous-hydrosulfate d'antimoine, ainsi que nous l'ont appris les Proust, les Vauquelin, les Thénard, etc.? Certains muriates sont-ils des hydrochlorates ou des chlorures hydratés? Existe-t-il bien quatre et même trois oxides d'antimoine? Ne doit-on plus admettre qu'un oxide de bismuth, de zinc, d'argent? Faut-il croire à l'existence réelle de trois oxides de fer? Les métaux potassium et sodium ne sont-ils définitivement susceptibles que de deux degrés d'oxidation, etc.

Telle est la très petite partie des nombreuses questions qu'il serait si facile d'énumérer ici, mais auxquelles je conçois qu'il sera si difficile de répondre, en raison des obstacles dont sont hérissées les expériences propres à les résoudre.

On n'arrivera cependant à quelque stabilité dans la nomenclature, que lorsque les termes de l'oxigénation des corps simples auront été rigoureusement arrêtés. Il est, en effet, fort indifférent de changer le nom d'un corps simple ou de le rayer de la nomenclature, si son existence vient à être infirmée, parce que les composés qui en dérivent ou auxquels on le suppose prendre part, disparaissent avec lui. Tel a été le sort de l'agustine de Tromsdorff et de plusieurs métaux, tels que le vestium, etc., etc.; mais lorsqu'un corps dont l'existence est bien reconnue, peut former plusieurs acides ou oxides, et que ces composés sont susceptibles de produire deux, trois, ou quatre séries de combinaisons salines, particulières à chaque composé existant; c'est alors qu'il peut arriver une véritable révolution dans quelque partie de la nomenclature. Si l'existence de l'un ou l'autre de ces acides ou oxides vient à être contestée ou rejetée, il en résulte tout au moins

une modification dans le mode de dénommer, qui s'étend à toute la série des combinaisons correspondantes à l'oxide ou à l'acide; ainsi, lorsque l'on admettait deux oxides de zinc, on savait que le deutoxide seul pouvait former des sels, qui étaient nommés deuto-sulfate, deuto-hydrochlorate, deuto-nitrate, etc., etc., de zinc. Aujourd'hui que l'on regarde le protoxide comme un mélange de deutoxide et de métal, le deutoxide est donc devenu le protoxide, ce qui a dû nécessairement entraîner le changement de qualification de tous les sels de zinc, qui sont aujourd'hui des proto-sulfates, proto-hydrochlorates, proto-nitrates, etc., etc., de zinc. Ce changement est encore plus sensible et devient même embarrassant à l'égard des oxides de potassium et de sodium: l'on en reconnaissait trois autrefois, et l'on n'en admet plus que deux aujourd'hui. L'ancien protoxide n'existant plus, il en résulte un nouveau protoxide, qui est l'ancien deutoxide, et un nouveau deutoxide, qui est l'ancien tritoxide. A la vérité, un seul de ces oxides pouvait se combiner aux acides : c'était l'ancien deutoxide; mais comme il est devenu protoxide, la nomenclature de toute la série des sels à bases de potasse et de soude, a dû nécessairement se ressentir de ce changement de position: nous pourrions encore rappeler combien la nouvelle manière d'envisager la nature de l'acide muriatique oxigéné, des hydrocyanates triples, etc., etc, a fait changer le nom d'un grand nombre de combinaisons.

Ces observations m'ont paru nécessaires pour prouver ce que la nomenclature chimique aura gagné lorsque les termes de l'oxigénation des corps et le nombre des oxides seront définitivement réglés. On serait donc peu fondé à y chercher l'envie de critiquer une méthode de dénomination excellente en elle-même, et dont l'existence date des plus beaux jours de la science. Indépendamment de la reconnaissance éternelle qu'on doit aux illustres fondateurs de la chimie moderne, on verra toujours un chef-d'œuvre dans les bases du nouveau langage qu'ils ont su créer, défendre, et faire adopter universellement, à l'aide de tant de persévérance et de génie.

Ce n'est point à la nomenclature qu'il faut attribuer cette versatilité d'opinions sur la nature des composés. La facilité avec laquelle elle se prète à tous les changemens de noms, sans que ses principes en soient altérés, prouve au contraire en sa faveur. C'est aux progrès de la chimie, qui se perfectionne et s'accroît de plus en plus, que l'on doit rendre grâces de ces heureuses innovations; elles auront un terme, sans doute; mais n'oublions pas que pour atteindre jamais à la perfection de la science, il faudrait pouvoir connaître des causes qui seront toujours audessus du pouvoir et du génie des hommes.

Quoiqu'il en soit, notre nomenclature actuelle sera toujours de beaucoup supérieure à l'ancienne; car pourrait-on regretter le temps où notre perchlorure d'antimoine était appelé avec extase, écume envenimée des deux dragons! ou le persulfure d'antimoine s'appelait le loup dévorant, etc., etc.?

Ces variations, si fréquentes et si rapprochées dans la nomenclature des corps, sont fâcheuses, il est vrai. Elles désespèrent ceux qui ne suivent pas la science chaque jour, et qui, àprès avoir fait de nombreux efforts pour la connaître et en raisonner, lui deviennent presque étrangers très peu de temps après l'avoir délaissée; mais la faute n'en est point aux chimistes : elle est la conséquence immédiate de la nature d'une science qui embrasse et porte son influence sur toutes les branches des connaissances humaines. C'est dans l'immensité même des objets dont elle s'occupe, que se trouvent précisément les correctifs des procédés ou des résultats qu'on lui emprunte; et tôt ou tard, un résultat quelconque, s'il est vrai ou faux, finit toujours par se trouver en regard d'un autre, qui devient la preuve de son évidence ou de son inexactitude. Il n'est donc point étonnant qu'une telle science, qui compté à peine un demi-siècle de vie, qui découvre et vérifie par l'expérience tous les faits dont elle se compose, et dont les théories doivent être la déduction rigoureuse de l'observation; il n'est pas étonnant, disons-nous, que cette science, que la chimie, enfin, présente encore cette mobilité de vues et de noms dans un grand nombre de détails.

Indépendamment de ces causes et des changemens dans le langage chimique qui, en apparence, le rendent compliqué et presque diffus aux yeux de quelques esprits prévenus ou à l'arriéré, il faut ajouter le grand nombre de noms inventés et propres à désigner les corps nouveaux que l'on découvre journellement. Parmi les plus importantes de ces découvertes, nous citerons surtout celle du deutoxide d'hydrogène, qui a conduit son savant auteur à produire plusieurs oxides nouveaux, que l'on chercherait en vain à composer par d'autres moyens; nous n'oublierons pas non plus celle des alcalis végétaux, qui a ouvert une route encore inconnue en chimie, et qui pourra un jour éclairer quelques points importans de physiologie végétale, etc., etc. Mais, par la même raison que l'on décrit minutieusement les propriétés qui distinguent et font différencier de tous les autres le corps nouveau que l'on découvre, comment se fait-il donc qu'un trait de plume suffise ensuite pour anéantir son existence?

Lorsqu'on examine le tableau des oxides actuellement reçus, comparativement à celui des mêmes corps, publié il y a quelques années, on remarque en même temps la présence de nouveaux êtres et l'absence de quelques anciens. Si l'on en cherche le pourquoi, on trouve bien que ces corps opt été reconnus pour être des mélanges d'oxide et de métal; mais on ne voit nulle part les expériences qui ont fondé cette nouvelle opinion; cette lacune est d'autant plus fâcheuse, qu'on se figurera facilement combien serait instructive la comparaison d'une série de nouveaux faits infirmatifs, avec une ancienne série de faits positifs à l'égard d'un même objet.

S'il ne restait plus rien à faire en chimie, et que cette science eût atteint tout le degré de perfection possible, la nomenclature n'aurait plus de changemens à subir, et un livre tel que celui-ci, publié une fois, suffirait à toujours; mais dans l'état actuel des choses, peut-il en être ainsi? Il est indubitable que le langage d'une science donne toujours, jusqu'à un certain point, la mesure ou le degré de sa précision actuelle : c'est pourquoi une nomenclature chimique comme celle que nous publions, ne servirait-elle qu'à présenter en tableau, à certaines époques, la marche de la science; à indiquer les richesses qu'elle a acquises, ainsi que les retranchemens et modifications qu'elle a subies, sera toujours à nos yeux un ouvrage, sinon indispensable, du moins fort utile. Aussi, est-ce dans cette conviction que nous nous sommes décidés à publier pour la seconde fois un livre auquel nous n'attachons d'autre mérite, comme

auteur, qu'une extrême patience dans le travail, et une exactitude rigoureuse dans les noms. Malgré tous nos soins à composer cet ouvrage, qui contient des milliers de noms, il est difficile qu'il ne nous soit échappé peut-être quelque erreur ou quelque oubli; nous avons cependant fait nos efforts pour n'omettre rien d'essentiel.

Paris, 25 janvier 1825.

RAPPORT VERBAL

FAIT A L'ACADÉMIE DES SCIENCES DE L'INSTITUT ROYAL DE FRANCE, SUR LA PREMIÈRE ÉDITION DE CET OUVRAGE,

PAR M. VAUQUELIN (1).

L'ACADÉMIE m'a chargé de lui rendre un compte verbal d'un ouvrage qui lui a été présenté par M. Caventou, et qui est intitulé Nouvelle nomenclature chimique.

Les arts et la chimie en particulier ont éprouvé, depuis une quarantaine d'années, des changemens si considérables que leur nomenclature ne suffisait plus pour exprimer les connaissances acquises: il a fallu nécessairement en faire une nouvelle.

La nomenclature ancienne de la chimie, n'étant liée à aucun système, soumise à aucune méthode, et étant conséquemment longue et difficile à apprendre, les chimistes modernes sentirent la nécessité de la baser sur des règles puisées dans l'expérience et l'observation, et ils exécutèrent ce travail aussi bien que les connaissances d'alors pouvaient le leur permettre, car une nomenclature ne peut être parfaite qu'autant que la nature et les propriétés des corps qu'elle doit exprimer sont exactement connues.

Depuis que cette nomenclature méthodique a été publiée, la chimie a découvert encore beaucoup de substances nouvelles

⁽¹⁾ Avec l'approbation de cet illustre chimiste, j'ai cru devoir faire imprimer, en tête de cette seconde édition de la Nomenclature chimique, ce rapport rempli de vues sages, fait à l'occasion de la première, qui a paru il y a près de huit ans. (Note de l'auteur.)

auxquelles des noms étaient nécessaires; elle a micux apprécié la nature de quelques autres anciennement connues dont il a fallu aussi changer les noms.

La nomenclature des corps simples, ou qui sont réputés tels, n'offre aucune disficulté, parce qu'elle n'est pas assujettie à des lois dont on ne puisse pas s'écarter; seulement on peut désirer que le nom d'un corps en exprime la propriété la plus remarquable et la plus exclusive s'il est possible. Mais il n'en est pas de même de la nomenclature des corps composés, qui, dans l'esprit systématique adopté, doit non seulement exprimer la nature des élémens, mais jusqu'à un certain point leur quantité relative.

La chose est pourtant encore assez facile lorsque dans un composé il n'entre que deux élémens, parce qu'en suivant la manière de Linnéus, l'un des noms sert à désigner le genre, et l'autre l'espèce, ou, si l'on veut; le premier est pris pour substantif, et le second pour adjectif, mais la difficulté croît comme le nombre des principes qui entrent dans les combinaisons, et l'on se trouve bien embarrassé pour désigner, lorsqu'on veut exprimer par un seul mot court, facile à prononcer, et bien sonnant, trois, quatre, et quelquefois un plus grand nombre de corps qui existent en combinaison, et le rapport de leurs quantités.

L'on conçoit que pour remplir toutes ces conditions, il ne faudrait employer pour la confection des noms des corps composés, que les racines des noms des corps qui forment ces premiers, mais dans ce cas il peut arriver souvent que le radical d'un mot se confonde avec celui d'un autre et alors la signification est équivoque, et peut donner naissance à des erreurs graves. A la vérité il y a des chimistes qui pensent que quand, dans

un composé, il se trouve quatre ou cinq principes, il se forme des séries de combinaisons plus simples qui s'unissent entre elles comme si elles étaient des corps élémentaires, mais, en admettant cette supposition, l'expression qui en désigne la nature, ne nous en paraît pas plus facile à trouver.

Si la méthode de nomenclature chimique est dissicile à appliquer aux corps composés d'un grand nombre de principes dissérens, il est presque impossible dans l'état actuel de la science d'en faire usage pour un grand nombre de corps composés des mêmes élémens, et qui ne dissèrent que par la proportion de ces derniers. En esset, l'on voit qu'on ne peut les désigner qu'en exprimant, par leurs noms, les proportions de leurs principes, et malheureusement nous manquons de ces données, au moins pour la plupart des matières végétales et animales. De là il suit que la nomenclature d'une science ne peut être terminée ni parsaite que quand la science l'est ellemême, et malheureusement la chimie est encore à son berceau.

Les chimistes ont pris jusqu'à présent pour servir de base à leur nomenclature les corps qui exercent une action relativement plus énergique sur les autres corps. Par exemple, l'oxigène sert de radical au nom de presque tous les composés dont il fait partie; ainsi l'on dit oxide ou acide de tel ou tel corps, et si cet oxigène peut se combiner, suivant les circonstances, dans différentes portions, avec un autre corps, comme M. Proust l'a le premier observé pour les métaux; on exprime ces combinaisons par les noms de premier, de deuxième, troisième oxide de tel corps.

Les acides étant aussi des agens très énergiques, ils ont donné leur nom à l'ensemble des combinaisons qu'ils peuvent contracter : ainsi l'acide sulfurique forme avec les oxides des



sels qui portent le nom de sulfates, et si l'on veut exprimer l'état de la base, on dira sulfate de protoxide, de deutoxide de telle ou telle substance. Cependant on a employé ces dénomînations pour dire la même chose d'une manière différente qui pourrait induire en erreur si on n'était pas prévenu de l'inversion qu'elles ont subie. Ainsi pour exprimer que la base d'un sulfate est au premier degré d'oxidation, on dit proto-sulfate de tel corps. Or, il est évident que le mot proto a rapport à l'acide et non à la basc, mais on est convenu du contraire, ce qui est assez fâchcux. L'hydrogène montrant aussi dans certains cas une énergie remarquable, et formant, comme l'oxigène des acides avec quelques eorps, on a proposé de le faire servir de mêmc de radical au nom de ces derniers, ainsi les combinaisons de ce corps avec le soufre, le chlore; l'iode, le cyanogène, portent le nom d'acides hydro-sulfurique, hydro-chlorique et les combinaisons de ces derniers avec les oxides ou bases sont appelés hydro-sulfates, hydro-chlorates; à la vérité le mot hydro-sulfatc exprime plutôt une combinaison d'eau et de sulfatc, que d'acide hydro-sulfurique et de base; mais on est convenu du contraire; le soufre, le phosphore, le charbon exerçant également une forte action dans la combinaison chimique, ou donnant des caractères très remarquables à ces dernières, ils ont été employés pour former les noms de certains genres de combinaisons : de là, sulfure, phosphure, carbure de tel ou tel corps.

Mais venons à l'ouvrage de M. Caventou.

Cet ouvrage est divisé en trois parties: la première, qui comprend les corps simples non métalliques, se subdivise en deux sections dont l'une renferme les corps incombustibles, et les corps combustibles distribués en douze paragraphes. La deuxième formée des métaux, est subdivisée en six sections fondées sur les affinités de ces corps pour l'oxigène: trente-huit paragraphes sont destinés à exprimer chacun de ces corps.

La troisième contient tous les radicaux binaires, ternaires oxigénés, c'est-à-dire les acides végétaux et animaux, ainsi que leur combinaison avec les bases.

A ces trois divisions principales est joint un appendice qui renferme les différens produits des végétaux dont les noms ont été changés.

Pour rendre plus sensible la manière dont les corps ont été classés, M. Caventou a placé au commencement de l'ouvrage un tableau où l'on peut voir d'un coup-d'œil le nombre, le nom des corps, et les combinaisons qu'ils contractent les uns avec les autres.

Enfin, l'ouvrage est terminé par une table alphabétique des noms nouveaux et des noms anciens.

D'après cet exposé, l'on voit que cet ouvrage n'est point une nomenclature sèche de simples mots; les corps y sont disposés dans un ordre fondé sur leurs principales propriétés, ce qui le rend plus intéressant pour les jeunes gens qui commencent à se livrer à l'étude de la chimie.

Ce qui distingue encore cet ouvrage des simples nomenclatures, c'est un exposé précis et clair des caractères spécifiques et différentiels, appartenant à chacun des corps simples que M. Caventou a placé à leurs articles.

On ne peut pas cependant se dissimuler que cet ouvrage aurait pu être moins volumineux en évitant beaucoup de répétitions (1), et en se dispensant de donner des noms pour des

⁽¹⁾ J'en dis la raison dans mon discours préliminaire. (Voyez ci-après.) (Note de l'auteur.)

combinaisons qui ne sont pas encore connues, et qui ne sont pas peut-être possibles. Au surplus, si ces combinaisons se réalisent quelque jour, elles trouveront leurs noms tout prêts. M. Caventou n'a proposé aucun nom nouveau, il n'a même modifié en aucune manière ceux que les auteurs ont été obligés de donner aux corps qu'ils ont découverts, ni à leurs dérivés; il s'est contenté d'en dresser un inventaire exact, et de disposer les corps qui en sont l'objet dans un ordre scientifique. Quoiqu'un assez grand nombre des corps qui ont été proposés depuis la première nomenclature méthodique ne soit pas généralement adopté, et qu'il soit probable que ces noms subiront encore beaucoup de variations avant d'être définitivement arrêtés, cependant nous pensons que l'ouvrage de M. Caventou sera utile aux jeunes gens qui commencent l'étude de la chimie, aux étrangers, pour comparer leur nomenclature à la nôtre, et enfin pour donner à nos successeurs l'état de la langue chimique et jusqu'à un certain point de la science à l'époque où nous vivons.

DISCOURS PRELIMINAIRE.

La Chimie, plus que toute autre science, a sa technologie; l'universalité des substances qu'elle embrasse, la multiplicité des corps qu'elle analyse, lui font découvrir une quantité prodigieuse de nouveaux êtres à qui il faut donner de nouveaux noms : voilà ce qui a déterminé à avoir pour cette science une nomenclature spéciale.

Cette nomenclature, pour devenir la langue de tous les chimistes, doit expliquer clairement les idées que l'on veut transmettre, et les mots que l'on emploie doivent être tellement propres à nommer les corps qu'ils désignent, que l'on ne doit pouvoir leur reprocher ni néologisme ni ambiguité.

Nous n'avons point ici à légitimer la nomenclature que nous offrons au public; secrétaires de l'usage, nous n'avons employé que des mots généralement reçus. Dans quelques cas seulement, nous avons cru devoir employer des noms nouveaux, mais toujours en observant religieusement les principes posés par nos grands maîtres, c'est-à-dire en tirant les noms de la nature même des corps qui les produisent, et en en

faisant en quelque sorte des dérivés de noms déjà connus et généralement adoptés.

La marche constante et rapide que suit la chimie, les découvertes qui se font chaque jour, l'espèce de révolution qui se prépare dans le système de nos connaissances, devaient interdire, peut-être, l'émission d'une nomenclature qui peut devenir incomplète et insuffisante dans peu de temps; cette considération, toute puissante qu'elle soit, ne nous a cependant pas arrêtés. Plusieurs raisons au contraire nous ont déterminés à entreprendre ce travail : d'abord, nous avons pensé qu'il était bon qu'à diverses époques l'état des sciences fût marqué d'une manière exacte. Il n'est pas indifférent peut-être que, dans des temps plus reculés, on sache que, dans nos écoles, nos laboratoires, on se sert aujourd'hui de telle expression pour désigner une nouvelle combinaison. Une autre raison plus déterminante encore a été le besoin qu'éprouvent les personnesqui commencent l'étude de la chimie, d'avoir, dans un cadre extrêmement rétréci, tous les noms qu'elles trouvent dans les auteurs, et qu'elles entendent répéter dans les amphithéâtres, noms que souvent elles ne peuvent comprendre faute de connaître leurs significations.

Une autre classe de personnes encore éprouve souvent des difficultés pour entendre le langage de la nouvelle chimie; ce sont celles qui, ayant étudié l'ancienne, sans avoir pu suivre les progrès que les chimistes modernes ont fait faire à la science, n'en

comprennent point l'idiome. Un maître en pharmacie, d'ailleurs instruit; est souvent fort embarrassé pour dire à son élève comment l'émétique doit être appelé d'après nos connaissances actuelles. C'est pour les uns et les autres que nous avons publié cet essai, nécessité d'ailleurs par les découvertes des nouveaux corps simples, tels que le chlore, l'iode, le bore, le fluore, beaucoup de métaux et un assez grand nombre d'acides végétaux. La disparition des muriates sur-oxigénés de la classe des sels, la propriété acidifiante de l'hydrogène d'où naissent les hydracides (1), celle de L'azote même presque démontrée par M. Gay-Lussac dans le cyanogène, et quelques autres découvertes, comme on le verra dans le courant de cet ouvrage, prouvent assez quelle révolution le langage chimique a dû éprouver, et combien il est important, pour ceux qui n'ont pu suivre les progrès de la science ou qui ne la connaissent pas encore, d'avoir le catalogue des mots dont elle se sert.

⁽¹⁾ M. Thenard ne croit pas à la propriété acidifiante de l'hydrogène; ce célèbre professeur fonde son opinion sur la tendance qu'a ce corps à se porter au pôle négatif lorsqu'on soumet ses combinaisons binaires à l'action de la pile, propriété absolument opposée à celle de l'oxigène, qui se rend toujours au pôle positif, d'où il conclut que, dans les hydracides, l'hydrogène, loin d'être acidifiant, serait au contraire acidifié par les corps avec lesquels il est combiné; cependant l'opinion contraire étant plus généralement adoptée, nous avons dû le considérer sous ce point de vue.

Nous n'avons point la prétention d'avoir rien inventé; nous n'ambitionnons que le mérite de présenter en un seul volume les noms actuellement employés. Il fallait, dans un livre que nous regardons comme élémentaire et fait pour être consulté à chaque instant, observer un ordre clair et méthodique. Dans ces sortes d'ouvrages, l'ordre alphabétique est le plus commode; mais si nous l'avions suivi simplement, nous n'aurions présenté qu'une aride nomenclature, une série de mots qui n'auraient pu servir à l'instruction : nous avons donc préféré l'ordre établi d'après nos connaissances actuelles, c'est-à-dire de passer du simple au composé, pour nous occuper ensuite des combinaisons binaires et ternaires. En décrivant très-sommairement la nature et les propriétés d'un corps, nous avons de suite présenté en un même chapitre toutes les combinaisons dont il est susceptible, de manière que d'un seul coup-d'œil on pût voir tous les produits de ce même corps : ainsi à l'article Chlore, par exemple, on trouvera toutes ses combinaisons, soit comme corps simple, soit à l'état d'oxide, d'acideou d'hydracide, et l'on n'aura pas besoin de recourir à quatre ou cinq endroits différens pour trouver les chlorures, les oxi-chlorures, les hydro-chlorates et les sur ou sous-chlorates et hydro-chlorates, inconvénient qu'il nous eût été impossible d'éviter en suivant l'ordre alphabétique. Cette marche nous a obligés, il est vrai, à quelques répétitions; mais elles étaient inévitables. Cependant, afin que celui qui aurait besoin de connaître seulement la synonimie d'un mot ancien ou nouveau n'eût pas besoin de consulter le chapitre des combinaisons, nous avons terminé cet ouvrage par une table alphabétique où tous les noms sont rangés d'après cet ordre, soit qu'ils appartiennent à la nomenclature nouvelle, soit qu'ils appartiennent aux anciennes, toujours avec les noms correspondans dans l'une ou dans l'autre; et pour qu'on puisse décider de suite si les noms sont anciens ou nouveaux, nous avons distingué ces derniers par le caractère italique.

Nous ferons observer toutefois que, lorsqu'on cherchera la synonymie d'un corps composé, dont l'existence n'est plus admise, pour ce qui regarde surtout les oxides métalliques, il faudra toujours recourir à l'article du métal lui-même, où l'on trouvera les explications propres à éclairer sur l'ancienne et la nouvelle manière d'envisager le corps sur lequel on veut s'éclairer. Ainsi, par exemple, on ne trouvera pas à la table le protoxide rouge de titane, puisqu'il n'existe plus; mais nous avons eu soin de dire pourquoi, en traitant du titane, etc.

Sans notre circonspection à ne présenter rien qui ne fût déjà admis généralement, nous aurions cru nécessaire d'apporter une légère modification à la manière employée par M. Thenard pour désigner les degrés d'oxidation des métaux dans les sels; car, ainsi que le recommandent les illustres auteurs de

la nomenclature publiée en 1787, le mérite des noms est de bien exprimer la nature de la substance que l'on veut faire connaître : il n'est donc pas indifférent, par exemple, de faire précéder les mots proto ou deuto des noms des sels, pour désigner les degrés d'oxidation des métaux ou des bases unies aux acides; on sentira aisément qu'il y a une grande différence entre deutosulfate de potassium et sulfate de deutoxide de potassium: dans le premier cas on pourrait reconnaître un sel existant avec une double quantité d'acide, sans avoir aucune donnée du degré d'oxidation du métal; tandis que, dans le second, nous y voyons un sel neutre formé par la combinaison de l'acide sulfurique avec le deutoxide de potassium : il en est de même des protosulfates, et en général de tous les sels dénommés d'après le même principe. Mais cette nomenclature ne serait peut-être pas non plus sans inconvéniens, et, comme l'a observé M. Thenard, elle est longue et presqu'impraticable pour la dénomination des sels ternaires; c'est ce qui nous a engagés à y renoncer : une fois convenus, d'ailleurs, de faire toujours rapporter les mots proto ou deuto à la quantité d'oxigène de la base et non à l'acide, toute erreur devient impossible (1). Ainsi, il reste constant que quand on dit proto

⁽¹⁾ Nous ferons observer cependant qu'il est des cas, en chimie, où, pour être intelligible, on est obligé d'en revenir à la méthode

ou deuto-sulfate, proto ou deuto-hydro-chlorate, etc., etc., ces mots sont pour désigner le degré d'oxidation des bases et non la quantité des corps composans.

que nous aurions désiré voir adopter : fort heureusement ils sont rares, du moins dans l'état actuel de nos connaissances, car s'il en était autrement on se verrait forcé, pour la clarté et l'exactitude, de sacrifier à ces dernières l'avantage de briéveté qui distingue le mode de nomenclature que nous avons suivi dans le courant de cet ouvrage.

Nous ne connaissons guère, jusqu'à présent, que le sel d'oseille qui puisse être offert comme un exemple bien sensible; mais ilsuffira, je pense, pour faire apercevoir jusqu'à quel point nos justes craintes peuvent être fondées. Ce sel, autrement appelé sur-protoxalate de potassium, est susceptible de se combiner encore avec une plus forte dose d'acide, que M. Wollaston a évaluée par 4. Quand il s'agit de les exprimer en même temps que le degré d'oxidation du potassium, on trouve que la nomenclature de M. Thenard peut présenter quelques difficultés, et c'est ce qui, a pu seul motiver notre proposition. En effet : sur-protoxalate de potassium désigne bien, d'après M. Thenard; la combinaison de l'acide oxalique en excès avec le protoxide de potassium puisqu'on est convenu de faire toujours rapporter les mots proto, deuto, trito, etc.; qui précèdent les acides, au degré d'oxidation des métaux; mais, d'après le même principe, la dénomination de tétroxolate de protoxide de potassium devient réellement embarrassante à deviner, et on est même en droit d'en tirer cette conclusion, qu'il y a ou erreur, ou contradiction avec ce dont on était préalablement convenu; car l'on ne peut pas plus faire rapporter tetro à la quantité d'acide, que proto au degré d'oxidation du métal. Ceci ne devient plus un problème aussi difficile à résoudre pour ceux

On sait que la dénomination d'acide nitrique ne sut conservée par les chimistes français que par respect pour l'usage, quoiqu'ils en connussent bien la désectuosité; ils avaient même fait observer que les dénominations des acides muriatique, sluorique, boracique et prussique, ainsi que leurs combinaisons avec les bases, seraient susceptibles de varier si on venait un jour à

qui savent que le potassium n'est pas susceptible d'un 4e degré d'oxidation. Mais en supposant que cet oxide existe, et qu'il soit susceptible de se combiner avec le même acide oxalique et dans les mêmes proportions, nous demanderons, en partant toujours du même principe, comment on exprimera tout à la fois et les quatre doses d'acide et le 4e degré d'oxidation de potassium?... Nous croyons cela bien difficile, surtout si le même sel pouvait exister avec la quantité d'accide oxalique nécessaire à celle qui forme le sel d'oseille.

Sans cependant trop faire prévaloir le changement que nous nous étions proposé de soumettre, nous croyons pouvoir faire disparaître par notre méthode les difficultés qui se présentent ci-dessus; car, si nous disions sur-oxalate de protoxide de potassium, il nous devient très facile de dire tritoxalate de protoxide de potassium, tetroxalate de protoxide de potassium, sans craindre d'être inintelligibles; supposant même un 3e et un 4e degré d'oxidation au métal, les dénominations seraient toujours très précises et très claires.

On devinerait aisément de quel nature seraient des composés appelés sur-oxalate de deuto, trito ou tétroxide de potassium, ou deuto, trito, tétroxalate de deuto, trito, ou tétroxide de potassium, etc. : cette observation deviendrait applicable à tous les autres sels qui seraient susceptibles de passer par les mêmes périodes, et il serait toujours aisé, d'après ce principe, d'exprimer leur composition.

connaître la nature de leurs radicaux, qui étaient probablement unis à l'oxigène d'après leur hypothèse. Il en est de même des alcalis et des terres qui ont été rangés alors dans la classe des corps simples, quoique cependant on fût assez persuadé qu'ils ne l'étaient pas. L'idée que ces corps pouvaient n'être que des oxides métalliques avait été conçue par Lavoisier, et ce profond génie l'avait fait pressentir, en disant que la grande indifférence des alcalis et des terres pour l'oxigène pourrait bien être un indice qu'ils en étaient déjà saturés. Lorsque ces célèbres chimistes opéraient de si grandes innovations, tout paraissait extraordinaire; on n'était pas encore, pour ainsi dire, accoutumé aux progrès rapides de la science ; il se faisait une grande révolution qui renversait toutes les idées reçues; les savans devaient en quelque sorte observer des ménagemens pour ne pas fronder tout à coup des habitudes auxquelles plusieurs personnes étaient très attachées. Aujourd'hui ces considérations n'existent plus, et les principes qui ont déterminé l'adoption des autres dénominations devraient également prévaloir pour toutes les substances dont nous connaissons mieux les principes constituans.

Si nous n'avions pris à tâche de ne point innover, nous aurions proposé de nommer l'acide nitrique acide azotique; et acide azoteux l'acide nitreux; cette dénomination serait en tout point conséquente aux principes, et, en bonne nomenclature, il en résulterait qu'au lieu de nitrates, nous appellerions azotates les combi-

naisons de l'acide nitrique avec les différentes bases, et azotites celles de l'acide nitreux avec ces mêmes bases; ces noms ne choqueraient point l'oreille, ils donneraient une idée juste des corps composans, et seraient conséquence des principes posés par nos plus grands maîtres.

Il n'en est pas de même pour les substances connues mais encore innominées; il faut bien les désigner, ainsi que leurs diverses combinaisons : tel est l'acide que M. Braconnot de Nancy a découvert dans la putréfaction de plusieurs substances végétales. Ce laborieux chimiste, en bon citoyen, avait proposé d'honorer sa ville du nom de sa découverte, et il avait nommé son acide acide nancéique; mais son existence n'ayant pas encore été parfaitement confirmée par les chimistes; sa dénomination, d'ailleurs vicieuse, n'a point été acceptée; en l'adoptant ce serait retomber dans l'inconvénient des nomenclatures insignifiantes, de donner les noms des villes ou des hommes aux substances, au lieu de noms qui désignent ou leurs caractères ou leurs propriétés physiques. Nous avons donc cherché un mot qui exprimât bien la nature de l'acide de M. Braconnot, ou au moins son origine. Notre ami et collaborateur M. Pelletier nous a proposé de le nommer acide zumique ou zymique (1) du mot grec Coun, zumé, ferment.

⁽¹⁾ On dira sans doute que ces dénominations pourraient également convenir pour les acides carbonique et acétique, qui sont aussi des

Ainsi, au lieu d'acide nancéïque, nous dirons acide zumique, et zumiates au lieu de nancéates.

Il parait que ce nom a été trouvé exact par M. Thomson, chimiste anglais, car, il l'a admis quelques années plus tard dans son traité de chimie, sans faire mention de la source où il l'avait puisé.

Lorsque les alcalis et les terres étaient regardés comme des corps simples, on avait trouvé très naturel de placer l'ammoniaque à leur suite; mais depuis qu'il est prouvé que ce sont des oxides, la classification de l'ammoniaque est devenue plus embarassante. C'est dans un ouvrage de cette nature que cette gène s'est fait surtout fortement sentir, non seulement a l'égard de l'ammoniaque, mais encore du cyanogène et de la nombreuse série des alcalis organiques découverts dans ces dernières années. Ainsi on ne trouvera donc point étonnant que nous ayons suivi, dans cette deuxième édition, la même marche que dans la première, et

produits de la fermentation; mais cette objection n'est que spécieuse, et par conséquent pas exacte; car, indépendamment de ce que ces acides sont fournis, le premier par la fermentation du principe mucoso-sucré, le second par celle des liqueurs vineuses, ils se produisent encore dans beaucoup d'autres circonstances; tandis que l'acide de M. Braconnot ne se forme spécialement que dans certaines matières végétales livrées à l'acescence, telles que les betteraves, les haricots, etc.

renfermé dans un quatorzième paragraphe toutes les bases salifiables végétales.

Après avoir exposé les raisons qui nous ont fait en treprendre cet ouvrage et les motifs qui nous feraient préférer telles ou telles dénominations, il nous reste à faire connaître sommairement l'ordre que nous avons suivi dans l'arrangement des matières.

L'ouvrage est partagé en trois grandes divisions :

La première comprend, 1°. les corps simples non métalliques : elle se subdivise en deux sections : 1°. les corps incombustibles ; 2°. les corps combustibles ; le tout renferme quatorze paragraphes, y compris le cyanogène, l'ammoniaque et les alcalis végétaux, qui, comme nous venons de le dire, sont rangés à la suite des corps simples.

La deuxième division renserme tous les métaux ou corps combustibles métalliques; elle se subdivise en six sections:

- 1°. Sept métaux dont les oxides sont à peine réductibles.
- 2°. Six métaux qui absorbent l'oxigène à une température quelqu'élevée qu'elle soit, et qui décomposent l'eau au degré de température où nous vivons;
- 3°. Cinq métaux qui, comme ceux de la précédente section, se combinent avec l'oxigène à une chaleur rouge, et qui ne décomposent l'eau qu'à cette température élevée;
 - 4°. Treize métaux qui ne décomposent pas l'eau,

n'importe à quelle température, mais qui se combinent facilement avec l'oxigène :

- 5°. Quatre métaux qui n'ont aucune action sur l'eau, qui s'oxident à un degré de chaleur marqué, et dont les oxides se réduisent à une température élevée:
- 6°. Les métaux sur lesquels l'air et l'eau n'ontaucune action, à quelque température que ce soit, et dont les oxides se réduisent à une chaleur peu élevée: on en compte six.

Ainsi la deuxième division comprend quarante un paragraphes qui font le nombre juste des métaux, sans y comprendre cependant le tantalium, qu'on traite séparément, mais qui est confondu aujourd'hui avec le columbium.

La troisième division contient tous les radicaux binaires et ternaires oxigénés, c'est-à-dire les acides organiques ou végétaux et animaux, ainsi que leurs combinaisons avec les bases.

A ces trois grandes divisions est joint un appendice qui renferme les différens produits végétaux et animaux, et dont les noms ont éprouvé des changemens.

Pour faciliter l'étude de cette classification, nous avons dressé à cet effet un tableau qui a été placé au commencement de cet ouvrage, et dans lequel on aperçoit d'un seul coup d'œil la classification, les noms et le nombre des corps, ainsi que les combinaisons qu'ils contractent avec les deux principes comburans, et, à ce dernier état, avec les bases.

XXXIV DISCOURS PRÉLIMINAIRE.

Enfin, ainsi que nous l'avons déjà dit plus haut nous terminons l'ouvrage par une table synonymique où les noms nouveaux et anciens sont rangés indistinctement suivant l'ordre alphabétique, et dans laquelle on a eu soin de distinguer les noms nouveaux par des caractère italiques.



TABLEAU GÉNÉRAL

DES CORPS SIMPLES ET DE LEURS COMBINAISONS, COMPRENANT TROIS GRANDES DIVISIONS, D'APRÈS LE PLAN DE CET OUVRAGE.

I^{RE} Division. Corps simples non-métalliques.
 III^E Division. Corps simples métalliques.
 III^E Division. Radicaux binaires et ternaires acidifiés, combinés avec des bases.

			,	COMBI	NAISONS						COMBI	NAISONS		
		des CORPS SIMPLES.	DES CORPS SIMPLES AVEC L'OXIGÈNE.	DES CORPS OXIGÉNÉS AVEC LES BASES.	AVEC	DES CORFS HYDHOGÉNÉS AVEC LES BASES.	DES CORPS SIMPLES NON OXIGÉNÉS ENTR'AUX.		DES CORPS SIMPLES.	DES CORPS SIMPLES AVEC L'OXIGÈNE.	DES CORPS OXIGÈNES AVEC LES BASES.	avec L'HYDROGÈNE.	DES CORPS HYDROGÉNÉS AVEC LES BASES.	DES CORPS SIMP
	LIF SECTION.	Oxident. Hydrocese.	Oxide d'hydrogène	Hydrates	Protoxide d'hydrogène Deutoxide d'hydrogène	Hydrates.	lly drures. Borures.		PLOMIL.	Protoxide de nickel. Deutoxide do nickel. Protoxide de plomb. Deutoxide de plomb.				
· DIVISION			Protetide de carbone. Acide carbonique. Protetide de phosphore. Deutotide de phosphore. Acide hypophosphoreux. — phosphoreux. — bypophosphorique.	Carbonates	Hy drogène carhuré Hy drogène phosphoré		Carlines.	SUITE 5° SECTION	Mencure	Tritoxide de plomb. Protoxide de mercure			Hydrure de mercure.	
	2º SEGTION.	Soutre	— phosphorique	Phosphates	Acide by dro-sulfurique		Տաքնյուժգ,	He DIVISION	PALLADIUM.	Protoxide d'argent. — de palladium. — de rhodium. Deutoxide de rhodium. (Tritoxide de rhodium.				Tous ces métaux sont sus de se combiner entreux e mer des alliages.
		CHLORE.	Protoxide de chlore, ou acide chloreus. Acide chlorique. — ougene. { Acide fodique.	Seléniates Chlorates Chlorates oxigénes Iodates	1	Hydro-seleniates	Seléniu es. Ghlumres. Indures.	6° SECTION	On	Protoxide de platine. Deutoxide de platine. Protoxide d'or. Deutoxide d'or.				
	1	Azote	Protoxide d'azote. Deutoxide d'azote. Acide hypo-nitreux. — nitreux. — nitrique.	Hypo-nitrites	Аптопіадне	Ammoniates	Azotures.		Radical acétique — malique — oxalique — benzaique — citrique	— oxalique — henzoique — eitrique	Acciates, Malaics, Oxalaics, Benzoates, Citrates,			
	ITE SECTION.	SILICION ZIBCONIUM ALUMINIUM Y TRAIDM TROUBLING GLUCINIUM GLUCINIUM	Acide cyacique			Hydro-cyanates	Супцигс».		- fungique gallique ellagique kinique igazurique mécouique mécosique uénispermique cévadique	— fungique. — gallique. — ellagique — kinique — igazurique. — mécosique. — ménispermique — cévadique	Fungates, Gallates, Elliagates, Kinates, Igazurates, Mcconates, Mctrispermates, Cévadates,		·	
	1	STRUSTICAL BARDEN.	— de inagnésium. Protoxide de calcium. Deutoxide de eslecium. Protoxide de estrontium. Deutoxide de strontium. Protoxide de librium.						— iatrophique. — mivique	- novique pyro-mucique pyro-citrique - pyro-malique pyro-kmique pyro-tartique melliique.	latrophates. Novates. Pyro-anucates. Pyro-intrates. Pyro-kinates. Pyro-kinates. Pyro-tortrates. Meditates.			
	1	Sodium	Deutoxule de l'arium. Protoxule de l'ilhium. — de sodium. Deutoxide de sodium. Protoxule de potassium. Deutoxide de potassium.		Hydrure de sodium. — de potassium.			III* DIVISION	- moríque suecinique tartrique - camphorique nucique - subérique - zumique carlt amique	- morique succinique tartrique camphorique mucique subérique zumique.	Morates. Succinates. Tartrates. Camphorates. Mucates. Subcrates. Zumiates. Carthamates.		-	
DIVISION	3° SECTION.	() () () () () () () () () ()	Protoxide de manganèse. Describe de manganèse. Tritoxide de manganèse. Tertoxide de manganèse. Protoxide de manganèse. — de fer. Fritoxide de cer. Fritoxide de cer.	1	lydrogene zinee.				- urique pyro-urique rosacique anniotique schacique lactique formique.		Orates. Syro-urates, Tosates, Anni totates, Sichates, Lactates, Formiates,			
		CADMIUM	Protosido d'etain. Destexido d'etain. Protoxide de cadmium.	Aracinites	llydrure d'arsenie		Tous ces metaux sont susceptibles ide se combiner entr'eux et de for- uer des allinges.		— purpurique — buyrique — stéarique — uargarique — oléque — phocénique — caproïque — cuprique	- stéarique S - margarique M - oléique C - phoecaque P - caprique C - caprique C	Pin purates. Biny rates. Itérrates. Iargarates. Identes. Inocénates. Iaproates. Iprates. Iirciates.			
		Cunong	Protoxide de chrome	Molybdaics. Chromaies. Tungstaics.					- hireique	— cholestérique C — authréique A	irciaces. holestérates. mbréates. aséates.			. 6
		Astinoise	Protogide de columbium	Columbates. Actimonites. Antimonistes										
		Cerium	Protoxide d'urane. Protoxide de cérium. Demoxide de cérium. Protoxide de cobalt. Demoxide de cobalt.	Titanales,										
		Cuivae	Ande tilanique Protograde de bismuth. de eurore. Leure, ide de cuivre. Tribgrade de cuivre. Protograde de tellure			Hydrogène telluré.							DE J. PINARD, aue b',	

EXPLICATION DU TABLEAU.

La difficulté de pouvoir opérer une concordance parfaite entre le titre général combinaisons et les six grandes colonnes qui lui correspondent, nous a engagés à donner cet éclaircissement, qui pourra être de quelque utilité, plus particulièrement pour les commençans.

Ce tableau n'étant qu'une répétition des dispositions générales de l'ouvrage, nous avons d'abord mis en tête les trois grandes divisions qui le constituent. On a ensuite placé chacune de ces divisions, d'après leur ordre numérique, à la partie latérale gauche des six colonnes; et, à l'aide de trois accolades, elles renferment tous les corps qui les forment. Viennent ensuite les subdivisions qui, sous le nom de sections, comprennent en particulier des corps qui, quoique de la même classe, offrent cependant des caractères différens.

Ces différentes sections tiennent immédiatement à la 1^{re} colonne, qui renferme tous les corps simples : parmi ceux-ci sont rangés les radicaux binaires et ternaires, qui, combinés à l'oxigène, forment les acides organiques, autrement appelés acides végétaux et animaux. Nous avons-en cela suivi l'exemple de Fourcroy, dans le tableau qu'il dressa en 1787, lors de la grande révolution en chimie, et dans lequel il se servit, pour être plus méthodique, du mot générique radical, auquel il ajouta les différens noms des acides végétaux et animaux.

La 2^e colonne contient toutes les combinaisons diverses que forment les corps avec l'oxigène : on y voit leurs oxides et leurs acides, s'ils sont susceptibles d'en former avec ce corps comburant, leurs noms et leur nombre.

Dans la 3° colonne on a décrit les résultats de l'union des oxides et des acides oxigénés avec les différentes bases : sans les dénommer tous, on a donné du moins le nom général qu'ils portent en chimie.

L'hydrogène étant maintenant considéré comme susceptible d'acidifier certains corps simples et composés, il a fallu, de même qu'à l'égard de l'oxigène, consacrer une colonne à ce genre de combinaisons; on y a également compris celles qui ne sont point acides, ainsi que celles qui sont solides et gazeuses : elles composent la 4° colonne.

La 5° colonne n'est absolument qu'une déduction de la précédente, c'est-à-dire qu'on y a rangé celles de ces combinaisons hydrogénées qui, unies aux bases salifiables, peuvent former des sels.

Enfin arrive la 6^e colonne, dans laquelle on aperçoit les combinaisons des corps combustibles simples entr'eux.

Après avoir indiqué le but de chacune de ces colonnes et leur usage spécial, nous allons en peu de mots dire quelles sont celles auxquelles on doit faire rapporter le mot combinaisons, qui semble, par sa position, leur appartenir à toutes.

On dira donc: combinaisons des corps simples de la 1^{re} colonne avec l'oxigène de la 2^e colonne, qui les renferment toutes.

Puis : combinaisons des corps oxigénés avec les bases : elles sont indiquées dans la 3^e colonne.

Pour éviter ensuite la répétition de la 1^{re} colonne des corps simples, on y rétrogradera, et l'on dira: combinaisons des corps simples avec l'hydrogène, qui forment la 4^e colonne; et celles des corps hydracidifiés avec les bases, qui constituent la 5^e.

Enfin, par le titre de la 6° colonne, on voit aisément qu'elle se rapporte directement au mot combinaisons.

NOUVELLE

NOMENCLATURE CHIMIQUE.

CORPS SIMPLES.

Parmi les corps de la nature, il en est un certain nombre qui, jusqu'à présent, ont résisté à tous les moyens chimiques de décomposition : ces corps doivent donc être regardés dans ce moment comme simples, quoiqu'il soit très probable que, par la suite, on trouvera que plusieurs d'entre eux sont formés par la réunion de substances peut-être encore inconnues. L'expérience, chaque jour, nous confirme cette vérité, et les travaux des célèbres Vauquelin, Klaproth, Berthollet, Thénard, Gay-Lussac, Dulong, Chevreul, etc., nous en fournissent des preuves nombreuses. Les terres et les alkalis, par exemple, étaient naguère considérés comme des corps simples; M. Davy a démontré qu'ils étaient dus à la combinaison de l'oxigène avec des substances métalliques.

Nous ne rapporterons pas les expériences qui ont été faites pour parvenir à ces découvertes; cela n'entre point dans le plan de cet ouvrage: nous devons nous borner à donner seulement les noms des corps simples connus jusqu'à ce jour, et de leurs

différentes combinaisons.

NOMS DES CORPS SIMPLES,

D'après leur ordre d'affinité pour l'oxigène, et la classification adoptée et suivie par M. Thénard.

1re DIVISION.

Oxigène.
Hydrogène.
Bore.
Carbone.
Phosphore.
Soufre.

Sélénium. Chlore. Iode. Azote. Fluore.

2e DIVISION.

Silicium. Zirconium. Aluminum. Yttrium. Thorinium. Glucinium: Magnésium. Calcium. Strontium. Barium. Lithium. Sodium. Potassium. Manganèse. Zinc. Fer. Etain. Cadmium. Arsenic. Molybdène. Chrome.

Tungstène. Columbium. Tantalium. Antimoine. Urane. Cérium. Cobalt. Titane. Bismuth. Cuivre. Tellure. Nickel. Plomb. Mercure. Osmium. Argent. Palladium. Rhodium. Platine. Or.

Iridium.

PREMIÈRE DIVISION.

SECTION PREMIÈRE.

S Ier. Oxigène.

Parmi les corps simples les plus universellement répandus, le mieux connu, celui qui joue le plus grand rôle en chimie, est sans contredit l'oxigène; il est à la fois la base et l'agent que la nature emploie pour composer ou modifier les différens corps, et, sous ce double rapport, il doit être mis le premier à la tête de tous les corps simples; nous commencerons donc par énumérer ses diverses combinaisons.

On ne peut l'obtenir qu'à l'état de gaz, tant est grande son affinité pour le calorique; il est invisible, inodore, susceptible d'une très grande expansion, d'une pesanteur spécifique de 0,00135, celle de l'eau étant 1,00000; il est un des principes constituans de l'air atmosphérique que nous respirons, ainsi que des substances végétales et animales; il est indispensable à la respiration et à la combustion; il peut généralement se combiner avec les corps simples; il forme alors des composés nommés oxides ou acides, selon les propriétés dont ils jouissent. Les oxides sont nommés protoxides quand ils sont au premier degré d'oxidation, deutoxides

quand ils sont au second, tritoxides au troisième, enfin tétroxides au quatrième degré d'oxidation. Il est fort peu de tétroxides, on conteste même l'existence de ceux qu'on a reconnus ainsi; à plus forte raison, on ne connaît point de degré d'oxidation supérieur.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

	/Empirée.
A CONTRACTOR OF THE PARTY OF TH	Empirée. Principe sorbile.
	— acidifiant,
Oxigène	\langle — respirable.
and grown in the same of	Air déflogistiqué.
some officers	— vital. Oxigine.
	\Oxigine.
	(Chaux métalliques.
Oxide	Fleurs métalliques.
	Fleurs métalliques. Thermoxides.
Protoxides	Oxidules (Klaproth).
Deutoxides	Oxides au maximum (1). Oxides (Klaproth).
300000000000000000000000000000000000000	(Oxides (Klaproth).
m · · · · · ·	(Oxides au troisième degré
Tritoxides	Oxides au troisième degré d'oxidation.
Tétroxides	Oxide au quatrième degré d'oxidation.
	d'oxidation.
Acides.	

⁽¹⁾ Ces expressions oxide au minimum, ou au maximum, s'appliquaient principalement aux oxides des métaux susceptibles de deux degrés d'oxidation seulement.

Nomenclature ancienne.

PROTOXIDES,

Ou premier degré d'oxigénation des corps.

Protoxide d'hydrogène.	Eau.
do ambana	Oxidule de carbone.
— de carbone	Gaz oxide de carbone.
— de phosphore.	Oxide blanc de phosphore.
— de soufre	/ — rougeâtre de soufre. (Exis-
— de sourie	(tence très douteuse.)
de ablane en eside	(Euchlorine (M. Davy).
— de chlore, ou acide	Acidemuriatique sur-oxigéné
chloreux(1)	Chlorure d'oxigène (Chevreul)
	Gaz nitreux déphlogistiqué.
	Oxide gazeux de nitrogène.
— d'azote	— nitreux.
— a azote	— de septone.
	Oxidule d'azote.
	Gaz oxide d'azote.
	Acide silicique, suivant quel-
	ques chimistes.
Protoxide de silicium	Terre vitrifiable.
	— siliceuse.
	Silice.
1	Terre de jargon.
— de zirconium	Zircone.
	Terre de l'alun.
— d'aluminium	Alumine calcinée.
	Argile pure.
	O i

⁽¹⁾ Il existe un autre oxide de chlore moins oxigéné que l'on obtient en traitant le chlorate de potasse par l'acide sulfurique, et qui a été découvert par M. le comte Stadion; mais il paraît, selon M. Davy, que cet oxide n'est qu'un mélange de chlore et du protoxide de chlore ou acide chloreux.

Nomenclature ancienne.

Protoxide de thorinium.	Thorine (Berzélius).
— d'yttrium.	Yttria.
— de glucinium.	Glucine.
— de magnésium	Magnésie blanche. — calcinée.
	(Terre calcaire.
— de calcium	Chaux.
	Chaux vive.
— de strontium.	Strontiane pure.
	(Baryte caustique.
— de barium	— pure.
— de lithium	Litine (Arfewdson). Lithion.
— de sodium	Soude caustique. — pure.
— de potassi <mark>um</mark>	Potasse caustique. Pierre à cautère.
— de manganèse.	Oxide blanc de manganèse.
— de zinc (1)	Nihil album. Pompholix. Laine philosophique. Fleurs de zinc. Oxide de zinc. de zinc au maximum.
— de fer (2).	\ — blanc de zinc.

(1) L'ancien protoxide de zinc, oxide gris de zinc, n'est plus admis par les chimistes; on a reconnu qu'il était le résultat d'un mélange de zinc métallique et d'oxide blanc de zinc.

⁽²⁾ Le protoxide de fer est blanc, il n'existe qu'à l'état d'hydrate, et encore passe-t-il promptement à un degré d'oxidation supérieur, aussitôt qu'il a le contact de l'air. Cet oxide fait la base du vitriol vert du commerce.

Protoxide d'étain.	Oxide gris foncé (Proust).
— de cadmium	Oxide jaune. Brun de cadmium (Stro- meyer).
— d'arsenic	Arsenic blanc. Oxide blanc d'arsenic. Acide arsénieux.
 de molybdène. de chrome. de tungstène. de columbium. 	Oxide brun de molybdène. — vert de chrome. — noir de tungstène. — noir de columbium.
— d'antimoine	Fleurs de beurre d'antimoine. Poudre émétique. Mercure de vie. Poudre angélique. Poudre d'Algaroth. Oxide blanc d'antimoine. Fleurs d'antimoine. Oxide gris-blanc d'antimoine. ne. Oxide d'antimoine mineur de Proust.
d'urane.de cérium.de cobalt.	Oxide noir d'urane. — blanc de cérium. — gris de cobalt (<i>Proust</i>).
— de titane	Oxide blanc de titane (1). Deutoxide de titane.

⁽¹⁾ Le protoxide rouge de titane n'est plus admis par les chimistes; l'oxide blane de titane est appelé aujourd'hui acide titanique (Rose).

Nomenclature ancienne.

Protoxide de bismuth	Oxide jaune de bismuth (1). Deutoxide de bismuth.
— de cuivre	Oxide jaune oranger de cuivre (Proust).
de tellure.de nickel.	— blanc de tellure.— brun de nickel (2).
— de plomb	Massicot. Oxide jaune de plomb. Oxide de plomb demi-vi- treux. Litharge.
— de mercure	Ethiops. Oxide gris-noirâtre de mercure.
— d'osmium.	— blanc d'osmium.
— d'argent	— jaune-verdâtre ou olive foncé d'argent (3).
— de palladi <mark>u</mark> m.	— bleu de palladium.
— de platine	Oxide vert de platine (Che- nevix).
— d'or. — d'iridium.	— violet d'or.

⁽¹⁾ L'ancien protoxide gris n'est plus admis.

⁽²⁾ L'ancien oxide gris-verdâtre n'est plus admis ainsi que les deux précédens.

⁽³⁾ L'ancien protoxide noirâtre n'est plus admis.

DEUTOXIDES,

Ou deuxième degré d'oxigenation des corps.

	Ou eau oxigénée.
Deutoxide d'hydrogène.	Peroxide d'hydrogène.
	(Thénard.)
— de phosphore.	Oxide rouge de phosphore.
— de barium.	Peroxide de baryte.
— de calcium.	Inconnus autrefois, ainsi
— de carcium. — de strontium.	nommés à l'époque de leur dé-
— de suontium.	$(couverte (Th\'{e}nard).$
de sedium	Oxide jaunâtre de sodium.
— de sodium	Ancien tritoxide de sodium.
	Oxide jaune-verdâtre de po-
— de potassium	tassium.
Î	Ancien tritoxide de potassium
— de manganèse.	— brun de manganèse.
	— de fer noir.
— de fer	Ethiops martial.
— d'étain.	Oxide blanc d'étain.
	(— blanc d'antimoine par le
	nitre.
— d'antimoine	— d'antimoine majeur.
- d and morne	(Proust.)
-	Antimoine diaphorétique.
	Acide antimonieux.
- d'urane.	Oxide jaune-citron d'urane.
— de cérium.	- brunâtre de cérium.
— de cobalt.	— noir de cobalt.
— de cuivre.	— brun de cuivre.
do plamb	(Minium.
— de plomb	Oxide rouge de plomb.
,	

Deutoxide de mercure	Précipité rouge. Oxide nitreux de mercure. — de mercure rouge.
de platine.de rhodium.	— jaune de platine.
— d'or	 jaune d'or. jaune d'or à l'état d'hydrate. brun d'or à l'état anhydre.

TRITOXIDES,

Ou troisième degré d'oxigénation des corps.

Tritoxide de manganèse.	Peu connu autrefois. Oxide brun-noirâtre.
Trioxide de manganese.	Oxide brun-noirâtre.
— de fer	— de fer rouge. Coleotar. Rouge d'Angleterre. Fer oligiste. Safran de Mars astringent.
— d'antimoine	Oxide jaunâtre d'antimoine. Acide antimonique de Ber- zélius. Incónnu autrefois.
— de cuivre	Oxide nouvellement dé- couvert par M. Thénard; d'une couleur brune jaune foncée.
de plomb.de rhodium.	Oxide puce de plomb. Ancien protoxide.

Nomenclature ancienne.

TÉTROXIDES,

Ou quatrième degré d'oxigénation des corps.

Tétroxide de manganèse.

Savon des verriers.

Oxide noir de manganèse.

Peroxide de manganèse.

Oxide de manganèse (1).

ACIDES.

Sel de vitriol narcotique.

Sel sédatif.
Acide du borax.
— boracin.
— boracique.

Gaz sylvestre.
Esprit sylvestre.
Air fixe.
— fixé.
Acide aérien.
Air méphitique.
Acide atmosphérique.
— crayeux.
— charbonneux.

⁽¹⁾ Indépendamment de ce quatrième oxide de manganèse, les chimistes en admettent encore un cinquième beaucoup plus oxigéné, et qui remplit les fonctions d'acide dans le caméléon minéral, puisqu'il sature la potasse. On n'a pu isoler cet acide que MM. Edwards et Chevillot ont proposé d'appeler acide manganésique.

- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.	— phosphorique		(Ancien acide phosphorique
- phosphorique	- phosphorique	Acide hypophosphori-	liquide.
- phosphorique	- phosphorique	que	Acide phosphatique (Du
 — phosphorique. — de l'urine. — ourétique. — phosphorique phlogistiqué. — volatil. — hyposulfurique. — l'acide produit par l'action de l'acide sulfurique sur l'alcool, dans la formation de l'éther, etc. — sulfurique. — sulfurique anhydre. — l'acide de soufre. — vitriolique. — Acide sulfurique glacial. — de Northausen. — (Bussy.) — Acide des sulfites sulfurés. — (Gay-Lussac.) Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. — volatil. — sulfureux volatil. 	 — phosphorique. — de l'urine. — ourétique. — phosphorique phlogistiqué. — volatil. — kyposulfurique. — l'action de l'acide produit par l'action de l'acide sulfurique sur l'alcool, dans la formation de l'éther, etc. — sulfurique. — sulfurique anhydre. — l'acide de vitriol. — Acide de soufre. — vitriolique. — Acide sulfurique glacial. — de Northausen. — (Bussy.) — Acide des sulfites sulfurés. — (Gay-Lussac.) Esprit de soufre par la cloche. — Acide vitriolique phlogistiqué. — volatil. — sulfureux volatil. 	1	$lon\sigma$).
 — phosphoreux	 — phosphoreux		
 — phosphoreux	 — phosphoreux	rala ann la anni ann a	— de l'urine.
 — phosphoreux	 — phosphoreux	— phosphorique	— ouretique.
Acide produit par l'action de l'acide sulfurique sur l'alcool, dans la formation de l'éther, etc. Sulfurique	- hyposulfurique - hyposulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - Acide des sulfurique glacial		
Acide produit par l'action de l'acide sulfurique sur l'alcool, dans la formation de l'éther, etc. Sulfurique	- hyposulfurique - hyposulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - Acide des sulfurique glacial		(Acide phosphorique phlogis-
Acide produit par l'action de l'acide sulfurique sur l'alcool, dans la formation de l'éther, etc. Sulfurique	- hyposulfurique - hyposulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - Acide des sulfurique glacial	- phosphoreux	tiqué.
Acide produit par l'action de l'acide sulfurique sur l'alcool, dans la formation de l'éther, etc. Sulfurique	- hyposulfurique - hyposulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - Acide des sulfurique glacial	1 1	— volatil.
- sulfurique	- sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - de Northausen. (Bussy.) - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux Esprit de soufre par la cloche. - Acide vitriolique phlogistiqué. - volatil. - sulfureux volatil.	· ·	/ A '1 1'. 1'.
- sulfurique	- sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - de Northausen. (Bussy.) - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux Esprit de soufre par la cloche. - Acide vitriolique phlogistiqué. - volatil. - sulfureux volatil.		Acide produit par l'action
- sulfurique	- sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - de Northausen. (Bussy.) - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux Esprit de soufre par la cloche. - Acide vitriolique phlogistiqué. - volatil. - sulfureux volatil.	- hyposulfurique	de l'acide sulturique sur l'al-
- sulfurique	- sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - de Northausen. (Bussy.) - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux Esprit de soufre par la cloche. - Acide vitriolique phlogistiqué. - volatil. - sulfureux volatil.	njposanarique	cool, dans la formation de
- sulfurique	- sulfurique - sulfurique - sulfurique anhydre - sulfurique anhydre - de Northausen. (Bussy.) - hyposulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux - sulfureux Esprit de soufre par la cloche. - Acide vitriolique phlogistiqué. - volatil. - sulfureux volatil.		(l'éther, etc.
- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.	- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.		(Esprit de vitriol.
- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.	- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.		Huile de vitriol
- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.	- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.	sulfurique	Acido de soufre
- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.	- sulfurique anhydre {Acide sulfurique glacial de Northausen.		vitrioliano
 hyposulfureux {Acide des sulfites sulfurés. (Gay-Lussac.) sulfureux {Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. — volatil. — sulfureux volatil. 	 hyposulfureux. Say-Lussac. Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. volatil. sulfureux volatil. 	-	(— viti ionque.
 hyposulfureux {Acide des sulfites sulfurés. (Gay-Lussac.) sulfureux {Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. — volatil. — sulfureux volatil. 	 hyposulfureux. Say-Lussac. Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. volatil. sulfureux volatil. 	7	(Acide sulfurique glacial.
 hyposulfureux {Acide des sulfites sulfurés. (Gay-Lussac.) sulfureux {Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. — volatil. — sulfureux volatil. 	 hyposulfureux. Say-Lussac. Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. volatil. sulfureux volatil. 	— sulfurique anhydre	\ — — de Northausen.
 hyposulfureux {Acide des sulfites sulfurés. (Gay-Lussac.) sulfureux {Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. — volatil. — sulfureux volatil. 	 hyposulfureux. Say-Lussac. Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistiqué. volatil. sulfureux volatil. 		(Bussy.)
Esprit de soufre par la clo- che. Acide vitriolique phlogisti- qué. — volatil. — sulfureux volatil.	— sulfureux		
Esprit de soufre par la clo- che. Acide vitriolique phlogisti- qué. — volatil. — sulfureux volatil.	— sulfureux	— hyposulfureux	(Can Inseas)
- sulfureux	- sulfureuxAcide vitriolique phlogistiqué volatil sulfureux volatil.		
- sulfureux	- sulfureux		Esprit de soufre par la clo-
- sulfureux	 sulfureux		che.
qué. qué. — volatil. — sulfureux volatil.	qué. — volatil. — sulfureux volatil. — sélénique. — sélénique. Acide unique produit par la combinaison du sélénium avec l'oxigène (Berzélius).	culfunous	Acide vitriolique phlogisti-
— volatil. — sulfureux volatil.	— volatil. — sulfureux volatil. — sélénique	- sunureux	qué.
— sulfureux volatil.	— selénique		— — volatil.
	- sélénique		— sulfureux volatil.
(A side various and dair assault	- sélénique avec l'oxigène (Berzélius).		(A side project and desire asset)
Acide unique produit par la	- seienique combinaison du selenium avec l'oxigène (Berzélius).	71.7	Acide unique produit par la
- seienique combinaison du selenium	[avec l'oxigène (Berzélius).	- selenique	combination du selenium
avec l'oxigène (Berzélius).			avec l'oxigene (Berzelius).

Acide chlorique (Gay- Lussac et Davy)	Acide muriatique hyper-oxi- géné.
— chlorique oxigéné	Découvert, en 1816, par M. le comte Stadion.
— chloreux	Acide muriatique sur - oxi- géné. Protoxide de chlore.
— fulminique (Liebig et Gay-Lussac	$\{ egin{array}{ll} ext{Acide des fulminates} \ (\emph{V}. \ \emph{Am-moniaque}). \end{array} \}$
— iodique.	Oxiodine (M. Davy).
	Eau forte.
The second secon	Esprit de nitre.
	Acide nitreux dégazé.
— nitrique	—— blanc.
	— déphlogistiqué. Oxi-septonique (M. Brugna- telli).
	Esprit de nitre fumant.
— nitreux	Acide nitreux phlogistiqué, — — rutilant.
	— — fumant Deutoxide d'azote.
	Deutoxide d'azote.
	Acide découvert par M. Gay-
- hypo-nitreux	Lussac. Il n'existe qu'à l'é-
	tat de combinaison.
- cyanique (M. Gay-	Son existence n'est que soup-
Lussac) (1)	çonnée.

⁽¹⁾ D'après de nouvelles expériences très curieuses faites par MM. Gay-Lussac et Liebig, l'acide cyanique combiné avec le mercure ou l'argent métalliques, formerait un nouvel acide

Acide chloro-cyanique (Gay-Lussac)	Acide prussique oxigéné.
- nitro-hydro-chlorique	Eau régale. Acide régalin. — nitro-muriatique.
— arsénique.	— arsénical.
— molybdeux	Oxide bleu de molybdène (Bucholz).
— molybdique	Acide du Wolfram. — de la molybdène. — molybdique. Oxide jaune de molybdène, selon quelques chimistes.
- chromique.	1 1
— tungstique	Acide du Wolfram. — de la tungstène. — C'est l'oxide blanc de ti-
— titanique (Rose)	tane.
— columbique.	1
tellurique (M. Berzé- lius)	C'est l'oxide de tellure.
- sorbique ($\overline{Donovan}$)	(Il est le même que l'acide ma- lique (Braconnot, Labillar- dière).
— acétique	Esprit de Vénus. Vinaigre distillé. — radical. Acide acéteux. Oxi-acétique (M. Bragnatelli).

dont les combinaisons avec les oxides d'argent et de mercure seraient ce que nous appelons argent et mercure fulminans; ees auteurs ont appelé ce nouvel acide fulminique.

Acide malique	Acide des pommes. — malusien. — pomique.
— hydroxanthique(Zeis)	Acide formé par suite de l'ac- tion du carbure de soufre sur l'alcool-potassé.
— oxalique	- de l'oseille oxalin du sucre saccharin. Oxi-saccharique (M. Brugnatelli). (Fleurs de benjoin.
— benzoïque	Fleurs de benjoin. Sel volatil du benjoin. Acide benzoïque.
— citrique	Suc de citron. Acide de citron. — citronien.
— fungique (M. Bracon- not)	Acide des champignons.
— cafique (M. Paissé)	Acide particulier du café : ce n'est que de l'acide galli- que, selon M. Cadet.
— gallique	Principe astringent. Acide gallique.
	Retiré de la noix de galle (Braconnot et Chevreul).
/	Acide particulier du kinkina.

1	Acide strychmique.
Acide igasurique	— contenu dans la noix vo- mique et la fève Saint- Ignace (<i>Pelletier</i> et <i>Ca-</i> ventou).
— méconique	Acide combiné à la morphine dans l'opium (Suerterner).
— menispermique	Acide de la coque du Levant (Boullay).
— cévadique	Acide volatil contenu dans les colchicacées (Pelletier et Caventou).
— jatrophique	Acide volatil contenu dans l'huile du fruit du jatropha- curcas (Pelletier et Caventou)
— kramérique(Peschier)	Acide retiré de la racine de rathania. (Existence très douteuse.)
— rheumique	Acide contenu dans le suc du rheum palmatum. (Existence douteuse.)
— novique	Acide contenu dans le kina nova, ou kina de Cartha- gène (Pelletier et Caventou).
— pyro-mucique (Labil- lardière)	Acide pyro-muqueux. Acide produit par la distilla- tion à feu nu de l'acide mu- cique.
– pyro-citrique (Las-saigne)	Acide produit par la distilla- tion à feu nu de l'acide ci- trique.

Acide pyro-malique	Acide produit par la distilla- tion à feu nu, de l'acide ma- lique (Braconnet et Las- saigne).
— pyro-kinique (Pelle- tier et Caventou)	Acide produit par la distilla- tion à feu nu de l'acide ki- nique.
— mellitique (Klaproth)	Retiré du honighstein, pierre de miel. Acide honighstique.
— morique ou moroxo- lique (Klaproth)	Retiré d'une substance parti- culière exsudée du tronc d'un mûrier.
— succinique	Sel volatil du succin. Acide du succin. — karabique.
— tartarique ou tartrique	
— laccique (Pearson).	(Acide retiré de la laque. (Existence douteuse.)
— camphorique.	Acide du camphre.
— mucique (Thénard).	— du sucre de lait. — saccholastique. — muqueux.
— pyro-tartarique	Esprit de tartre. Acide pyro-tartareux.
- subérique.	Acide produit avec le liége.
— zumique ou zymique.	Acide nancéïque de M. Bra- connot, formé dans les vé- gétaux abandonnés à l'a- cescence.

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
Acide urique	Acide lithique. — du calcul. — lithiasique. — bezoardique.
- pyro - urique (Las-	— produit par la distillation à feu nu de l'acide urique.
— rosacique (Proust)	Se trouve dans le dépôt de l'urine.
— amniotique ou amnique (MM. Vauquelin et Buniva)	Retiré par évaporation et cris- tallisation de la liqueur d'amnios de la vache. Acide allantoïque (Lassaigne).
— sébacique (Thénard).	Acide sébacé. — du suif.
— lactique	Petit-lait aigri. Acide gallactique.
— formique	Combinaison d'acide acétique et malique, selon Four- croy et Vauquelin. Acide particulier, selon Suer- sin et Chevreul.
— bombique	— du ver-à-soie. (Existence très douteuse.)
- purpurique (Prout).	Acide produit par l'action de l'acide nitrique sur l'acide urique.
— butyrique (Chevreul).	frais.
— stéarique (Chevreul)	fication du suif.
— margarique (Chevreul)	Mangarine. Acide des savons durs.

Nomenclature ancienne: Nomenclature actuelle. Acide oleïque (Chevreul). Acide des savons. -phocénique (Chevreul) (Acide contenu dans l'huile du Dauphin. (Acide delphinique. — caproïque (Chevreul). Acides des savons, de beurres — caprique (Chevreul)... de chèvre et de vache. — hircique (Chevreul).. Acide des savons de graisse de mouton. -- cholestérique (Pelletier et Caventou). — caséïque (Proust).... Acide trouvé dans le fro-mage. - ambréique (Pelletier) Acide formé par l'acidificaet Caventou)...... tion de l'ambréine. - nitro-leucique (Bra-) (Existence douteuse.) — jaune (Fourcroy et Reconnu pour un composé Vauquelin)........... d'acide nitrique et d'une substance végétale. $(Existence\ douteuse.) \ (Existence\ douteuse.)$ - lampique. - mélassique. - mélanique (Prout).... $\left\{ egin{array}{ll} Existence \ douteuse. \ \\ Précipité \ noir \ de \ certaines \ \\ urines. \ \end{array} \right.$ - nitro s'accharique.... (Existence douteuse.)

Nomenclature ancienne.

SECTION DEUXIÈME.

S Ier. HYDROGÈNE.

L'hydrogène est un corps simple sui generis: ses propriétés physiques nous sont inconnues par la difficulté de le séparer du calorique dans lequel il est fondu au degré de température où nous vivons; conséquemment il existe toujours à l'état de gaz; il est invisible, d'une odeur fétide, assoupissante et délétère; très-inflammable, impropre à la combustion des autres corps. Sa pesanteur spécifique, selon Lavoisier, est de 0,000094; celle de l'eau étant 1,000000. C'est sur son extrême légèreté qu'est basé l'art aérostatique. Il n'existe jamais pur dans la nature; il est tantôt combiné au soufre, au carbone et quelquefois au phosphore : dans ce dernier état de gaz il s'enflamme à l'air libre, d'où viennent les feux follets et autres phénomènes de cette nature. L'hydrogène le plus pur s'obtient par la décomposition de l'eau. Combiné avec le soufre, l'iode, le chlore, le cyanogène, il forme les hydracides. M. Davy pense que de sa combinaison avec le fluor naît le gaz acide hydro-fluorique.

Le gaz hydrogène a reçu de nos jours des applications très importantes. C'est de lui qu'on se sert pour l'éclairage des grandes villes ou des grands établissemens publics ou particuliers, tels que usines, manufactures, filatures, arsenaux, casernes, prisons, etc. Il est bon toutefois de remarquer que l'hydrogène à cet état n'est pas pur : il tient du carbone à l'état de dissolution.

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
Hydrogène	Gaz inflammable. Air inflammable. Phlogistique de <i>Kirwan</i> . Phlogogène (<i>Brugnatelli</i>).
Hydrogène proto - car- buré	Gaz inflammable moffétisé. — charbonneux. — des marais. — hydro-carburé. — hydrogène carboné.
— per-carburé	— oléfiant. — phlogogène oxi-carburé.
— proto-phosphuré.	
— p <mark>er-pho</mark> sphuré	Gaz phosphorique inflamma- ble de <i>Gingembre</i> . Gaz hydrogène phosphoré.
— phospho-sulfuré	Produit de la décomposition des matières animales.
- sélénié (Berzélius).	Voy. Acide hydro-sélénique.
— azoté.	Voyez Ammoniaque.
— zincé	Produit gazeux d'hydrogène et de zinc.
 arsénié ou arséniqué. telluré. 	— et d'arsènic. — et de tellure.

Combinaisons solides de l'hydrogène avec les métaux ou autres corps simples.

Hydrure de soufre..... Soufre hydrogéné. Hydrogène sur-sulfuré. — de sodium. — de potassium (MM. Gay-Lussac et Thénard). — de tellure. — de mercure. — — et de potassium. — — ammoniacal. — de potassium et d'ammoniaque. Protoxide d'hydrogène. Eau. Deutoxide d'hydrogène Eau oxigénée.

HYDRACIDES.

On appelle ainsi les corps simples ou composés acidifiés par l'hydrogène.

Air puant. Acide hydro-sulfurique (M. Gay-Lussac)..... Gaz hépatique.
— inflammable sulfuré.
— hydrogène sulfuré. Acide hydro-thionique.

Acide hydro - sélénique (Berzélius) Hyd	lrogène sélénié.
— hydro - chlorique (MM. Gay - Lussac et Thénard).	marin. a acide marin. de du sel marin. rit de sel marin. de marin fumant. nuriatique. hydro-muriatique.
- hydriodique (M. Gay- Lussac).	muriatique.
- hydro - fluorique ou Acie hydrophtorique	
- hydro-fluo-borique ou hydrophtoborique. (MM. Gay-Lussac et Thénard)	fluo-borique.
— hydro-cyanique (M.)— gay-Lussac)	
- hydro-cyanique sul-\Aci	
— — ferruré	de prussi <mark>que ferrugineux.</mark> de ferro-cyanique. de chyazique ferr <mark>u</mark> ré.
argenturé Aci	
HYDRATES (M	(. Proust).
Combinaison de l'eau avec	les oxides métalliques,
Hydrate de protoxide de Sili silicium Ter	
- de zirconium. zirc	cone en gelée.

Hydrate de protoxide Gelée d'alumine.
 d'yttrium. de glucinium. de glucinium. de magnésium. de calcium. de strontium. de barium. Yttria en gelée. Hydrate de glucine. de magnésic. Chaux pure éteinte. Strontiane pure cristallisée. Baryte cristallisé.
— de protoxide de so- Soude pure. dium — caustique.
- de potassium Potasse caustique. - à l'alcool. - pure. Pierre à cautère.
- de protoxide de fer d'étain d'arsenic de chrome de cérium de cobalt de bismuth de cuivre de tellure de nickel de plomb de mercure d'argent de platine d'or.

§ II. BORE.

Le bore, radical de l'acide borique, a été découvert en 1809 par MM. Gay-Lussac et Thénard. Il est solide, inodore, sans saveur sensible, de couleur brune-verdàtre; il est très-combustible: aussi occupe-t-il le second rang dans la classe des corps simples non métalliques. On ne peut l'obtenir qu'en très petite quantité et en poudre. Sa pesanteur spécifique n'est pas connue au juste; on sait seulement qu'elle est plus grande que celle de l'eau.

Le bore résiste à une température très élevée sans se fondre; nos moyens actuels ont même été insuffisans jusqu'à ce moment pour y parvenir. Le bore ne se combine pas avec l'oxigène à la température ordinaire, mais à un degré de feu d'un rouge obscur; cette union s'opère subitement et donne naissance à l'acide boracique.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Bore (MM. Thénard et Borium (M. Davy).

Nomenclature ancienne.

BORURES.

On appelle ainsi la combinaison du bore avec les corps combustibles simples.

Borure de fer.

— de platine.

BORATES.

BORAX.

Combinaisons de l'acide borique avec les bases salifiables.

Proto-borate de silicium. — de zirconium.	Borate de silice. — de zircone.
— — d'aluminium	Borax argileux. Borate alumineux. — d'alumine.
— d'yttrium.— de glucinium.	— d'yttria.— de glucine.
— — de magnésium	Spath sédatif. Boracite. Borax de magnésie. Borate de magnésie.
— — de calcium	Borax calcaire. Borate de chaux.
— — de strontium.	Borate de strontiane.
Sous - proto - borate de strontium	— sursaturé de strontiane.
Proto-borate de barium.	Borax pesant. — barotique. Borate de baryte.

Sous-proto-borate de so- dium	Tinckal. Chrysocolle. Borax brut. Alcali pnéum (<i>Hahnemann</i>). Borate sursaturé de soude. Sous-borate de soude.
Proto-borate de potas- sium	Borax végétal. Borate de potasse.
Borate d'ammoniaque	Sel ammoniacal sédatif. Borax ammoniacal. Borate d'ammoniaque.
Proto-borate de manga- nèse	— de manganèse.
Proto-borate de zinc. — de fer. — d'étain. Proto-borate d'arsenic. — d'antimoine. Deuto-borate de cobalt. Proto-borate de bismuth Deuto-borate de cuivre. Proto-borate de nickel. — de plomb. — de mercure	 de zinc. de fer. d'étain. d'arsenic. d'antimoine. de cobalt. de bismuth. de cuivre. de nickel. de plomb. Sel sédatif. Borate de mercure.
Proto-borate d'argent.	

§ III. CARBONE.

Le carbone est un corps combustible, solide, brillant, et susceptible de prendre une forme cristalline: en cet état il constitue le diamant. Ce corps est extrêmement répandu dans la nature, et ses combinaisons sont très nombreuses; il est un des principes constituans des végétaux et des animaux, et en forme presqu'à lui seul toute la solidité.

Avec l'hydrogène et l'oxigène, il forme le charbon qu'on obtient par la combustion moyenne des corps organisés, particulièrement des végétaux; dans cet état le charbon possède des propriétés extrêmement remarquables, telles que celles de décolorer certaines liqueurs, d'absorber les gaz délétères qui infectent la viande entrant en putréfaction.

Le charbon est très mauvais conducteur du calorique : c'est cette propriété qui le rend propre à la construction des fourneaux et à former des vases propres à conserver la glace dans les plus grandes chaleurs de l'été.

La combinaison en différentes proportions de ce corps avec l'oxigène donne lieu à l'existence de deux gaz: 1°. le gaz protoxide de carboné; 2°. le gaz acide carbonique, qui contient plus d'oxigène que le premier.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Carbone. Charbon pur.

Diamant.

Nomenclature ancienne.

Carbone et hydrogène. Voyez Hydrogène carboné.
— azoté. Voyez Cyanogène.

- phosphore et hydro- Voyez Gaz hydrogène phosgène..... pho-carburé.

CARBURES.

Combinaisons solides du carbone avec les corps combustibles simples.

Carbure de phosphore.

— de soufre.

Per-carbure de soufre.

Soufre hydrogéné.

— liquide.

Soufre carburé.

Sulfure de carbone.

Carbure d'azote.

— de manganèse.

Sous-carbure de fer.

Voyez Azoture de carbone.

Acier.

Per-carbure de fer...... Graphite. Crayon noir. Plombagine.

CARBO-SULFURES (M. Berzélius). COMBINAISONS DU CARBURE DE SOUFRE AVEC LES BASES.

Combinaisons du carbone avec l'oxigène.

Protoxide de carbone... Oxide carboneux. Gaz oxide de carbone.

Gaz sylvestre. Esprit sylvestre. Air fixe.

.. (Acide aérien. Acide carbonique...

Air méphitique.
Acide atmosphérique.
— crayeux.
— charbonneux.

CARBONATES.

Combinaisons de l'acide carbonique avec les bases.

Proto-carbonate de zir-conium......Carbonate de zircone.

Argile crayeuse.

Craie d'alumine.

Carbonate d'alumine.

- - d'yttrium. Carbonate d'yttria.

Sous-proto-carbonate de magnésium	Poudre de Santinelli. — du comte de Palme. — laxative polychreste. Terre muriatique de Kirwan. Méphite de magnésie. Craie magnésienne. Magnésie blanche crayeuse. — aérée. — blanche. Terre magnésienne. Carbonate de magnésie.
de calcium	Craie. Méphite, terre calcaire. Spath calcaire. Crême de chaux. Pierre à chaux. Terre calcaire aérée, effervescente. Carbonate de chaux.
Sur-proto-carbonate de calcium	Carbonate acide de chaux.
Sous-proto-carbonate de strontium	de sti dittiane.
de barium	Craie barotique ou pesante. Carbonate de baryte. Méphite barotique.
Proto-carbonate de so-	

Nomenclature ancienne.

Natrum. Soude crayeuse, aérée, effervescente. Cristaux de soude. Méphite de soude. Sous-proto-carbonate de Soude. sodium..... Craie de soude. Alkali fixe, minéral, effer-Carbonate sursaturé de sou-— Proto-carbonate de li- (Carbonate de lithine ou de thium..... lithion. Proto-carbonate de po-tassium. — de potasse neutre. Sel fixe de tartre. - d'absinthe, de chicorée, Méphite de potasse. Alkali fixe végétal, aéré. — fixe végétal. Tartre crayeux. Sous-proto-carbonate de Nitre fixé par les charbons. potassium..... — — par lui-même. Tartre méphitique. Alkaest de Vanhelmont. Potasse. — carbonatée. Carbonate sursaturé de po-Carbonate d'ammonia-) — d'ammoniaque neutre.

	/ Sel volatil d'Angleterre.
	— ammoniacal crayeux.
	Craie ammoniacale.
Sous-carbonated'ammo-	Méphite ammoniacale.
niaque	Alkali volatil concret.
	Carbonate sursaturé d'ammo-
	niaque.
S. L. V.	i maque.
Sur-carbonate d'ammo- niaque	— acide d'ammoniaque.
Tétro-carbonate de man-	
ganèse	— de manganèse.
Proto-carbonate de zinc.	— de zinc.
	Rouille de fer.
	Fer aéré.
	Craie martiale.
Deuto-carbonate de fer.	Méphite martiale.
	Oxide jaune de fer.
	Carbonate de fer.
	· ·
Sous-trito-carbonate de	Corbonate de faran marina na
fer	Carbonate de fer au maximum Safran de mars apéritif.
	Son existence est douteuse
	suivant Bergmann, Proust;
	Klaproth, Thénard.
— — de chrome.	Carbonate de chrome.
— — d'urane.	— d'urane.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— — de bismuth.	— de bismuth.
,	Malachite.
Danta ambanata la	Cuivre azuré.
Deuto-carbonate de cui-	Vert-de-gris.
vre	Oxide vert de cuivre.
	Carbonate de cuivre.

Nomenclature ancienne.

Proto-carbonate de nic- kel	Carbonate de niekel.
de plomb	Plomb spathique. Méphite de plomb. Craie de plomb. Blanc de plomb. — de céruse. Oxide de plomb blanc.
— de mercure. — d'argent.	Carbonate de mercure. — d'argent.

§ IV. PHOSPHORE.

Le phosphore, dont la découverte nous vient de Brandt et de Kunckel, est un corps simple, solide, jaunâtre, extrêmement combustible, susceptible de se combiner avec la lumière et de devenir rouge, suivant Vogel, brûlant avec une flamme blanche, et répandant une odeur alliacée, dégageant de la lumière dans l'obscurité, d'où lui vient son nom, qui veut dire porte-lumière. Sa pesanteur spécifique est de 1,770. On a d'abordretiré le phosphore de l'urine, et onne l'a extrait des os qu'après la découverte de leur composition faite par Schéele : les végétaux n'en fournissent presque pas. On trouve le phosphate de chaux dans le règne minéral : les collines de l'Estramadure en sont formées.

Le phosphore se fond à une température au dessous de celle de l'eau bouillante, et c'est en raison de cette propriété qu'on peut le mouler en cylindres, tel qu'il existe dans le commerce. Les travaux de B. Pelletier sur le phosphore ont singulièrement accru nos connaissances sur cette substance.

Le phosphore se combine avec l'hydrogène, le

soufre, le carbone, et beaucoup de métaux.

Il a beaucoup d'affinité pour l'oxigène, et c'est d'après cette propriété, qu'il possède à un très haut

degré, qu'on le conserve sous l'eau.

De sa combinaison avec l'oxigène résultent deux oxides de phosphore et quatre acides qui sont désignés sous les noms suivans, d'après leur degré d'oxigénation: acides phosphorique, hypophosphorique, phosphoreux et hypophosphoreux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Phosphore.

— et hydrogène.

— carbo-hydrogéné....

— azoté.

— et chlore.

— et iode.

Phosphore de Kunckel.

Voy. Hydrogène phosphoré.

Voy. Gaz hydrogène carbophosphoré.

Gaz azote posphoré.

Voy. Chlorure de phosphore.

Voy. Iodure de phosphore.

Combinaisons du phosphore avec l'oxigène.

Protoxide dephosphore. Oxide blanc de phosphore. Deutoxide dephosphore. — rouge de phosphore. Acide hypophosphoreux (Dulong).

Acide hypophosphori- — phosphorique liquide préque (Dulong)...... — paréà l'air dans des tubes. — phosphatique.

Nomenclature ancienne.

Acide phosphorique.... Acide de l'urine. — ourétique. — phosphorique.

PHOSPHURES.

Combinaisons du phosphore avec les corps combustibles simples.

Phosphure de carbone. - de soufre. Phosphure de sodium. — de potassium. — de manganèse. - de zinc. - de fer. Sydérium (Bergmann).

Sydérotite.

Régule de sydérite. - d'étain. — de cadmium. - d'arsenic. — de molybdène. - de tungstène. — de columbium. — d'antimoine. -- de cobalt. — de titane. - de bismuth.

Phosphure de cuivre. — de nickel. — de plomb. — de mercure. — d'argent. — de platine. — d'or.	
ОХІ-РН	OSPHURES.
Combinaisons du phospho	ere avec les oxides métalliques.
Protoxi - phosphure de barium. — de strontium. — de glucinium. — d'yttrium. — d'aluminium. — de magnésium. Protoxi - phosphure de sodium. — de potassium.	Phosphure de baryte. — de strontiane. — de glucine. — d'yttria. — d'alumine. — de magnésie. Phosphure de soude. — de potasse.
PHOSPHATES.	SELS DE L'ACIDE PHOSPHORIQUE
Combinaisons de l'acide	phosphorique avec les bases.
Proto-phosp. de silicium — de zirconium. — d'aluminium.	Phosphate de silice. — de zircone. — d'alumine.
Sur - proto - phosphate d'aluminium	— acide d'alumine:

Proto - phosphate d'yt-	Phosphate d'yttria.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de magnésium et d'ammoniaque	— ammoniaco-magnésien.
— — de calcium.	Terre des os. — animale. Chrysolithe. Apatite. Phosphate de chaux.
Sur-proto-phosphate de calcium	Oxi-phosphate de chaux. Phosphate acide de chaux.
Proto-phosph. de stron- tium	— de strontiane.
Sur-proto-phosphate de strontium.	Phosphate acide de stron- tiane.
Proto - phosphate de ba- rium	— de baryte.
Sur-proto-phosphate de barium.	— acide de baryte.
Proto-phosphate de so- dium	— de soude neutre.
Sous-proto-phosphate de sodium.	Sel admirable perlé. Phosphate sursaturé de soude
Sur-proto-phosphate de sodium	— acide de soude.
Proto-phosphate de so- dium et d'ammoniaq	Sel natif de l'urine. Sels fusibles de l'urine. Phosphate de soude et d'ammoniaque.

Proto-phosphate de po- tassiumPhosphate de potasse.
Sur-proto-phosphate de potasse. — acide de potasse.
Phosphate d'ammonia - Ammoniaque phosphorique. que
Sous—d'ammoniaque. — sursaturé d'ammoniaque. Sur —d'ammoniaque. — acide d'ammoniaque.
Proto-phosphate de man- ganèse. — de manganèse.
Proto-phosphate de zinc. — de zinc.
Sous-proto-phosphate de \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \
Deuto-phosphate de fer. — de fer blanc. Trito-phosphate de fer. — de fer bleu.
Sur-trito-phosphate de \ — acide de fer.
Proto-phosphate d'étain Phosphate d'étain.
Deuto-phosphate d'anti- moine
— — et de protoxide de James.
Proto - phosphate d'u- rane
— de cobalt. — de cobalt.
— — et d'alumi - Bleu de Thénard.
Proto-phosphate de bis- muth

Nomenclature ancienne

Tronscribble are decided.
Sur-proto-phosphate de bismuth.
Deuto-phosphate de cui- vre
Proto-phosphate de nickel — de nickel. — de plomb. — de plomb. — de mercure. — de mercure.
Sur-proto-phosphate de mercure. — acide de mercure.
Proto - phosphate d'ar- gent — d'argent.

HYPOPHOSPHATES.

Il ne peut exister d'hypophosphates; lorsque l'acide hydrophosphorique est en contact avec les bases, il se décompose en acides phosphoreux et phosphorique, d'où naissent des phosphites et des phosphates.

Cette observation ferait penser que l'acide hypophosphorique serait un composé de deux acides.

PHOSPHITES.

Combinaisons de l'acide phosphoreux avec les bases.

Proto-phosphite de ma- gnésium	Phosphite de magnésie.
— — de magnésium am- moniacal	— ammoniaco-magnésien.
de calcium.	- de chaux.

Nomenclature ancienne.

N. B. Les phosphites métalliques n'ont encore été que très peu étudiés.

HYPOPHOSPHITES.

Les hypophosphites sont à peine connus; la connaissance que nous en avons date de très peu de temps, on la doit à M. Dulong.

Toutefois, on connaît les suivans:

			pophosphite de
		-	sium.
		de	calcium.
-		de	strontium.
	***************************************	de	potassium.
			sodium.
production?	galler anguja na Pang	de	barium.

§ V. Soufre.

Le soufre, jusqu'à présent, a été considéré comme corps simple; il est trop connu et trop décrit pour qu'il soit nécessaire de nous y arrêter: il nous suffira de dire que sa pesanteur spécifique est de 1,990; qu'il est inaltérable à l'air et insoluble dans l'eau. Il est extrêmement répandu dans la nature; il se présente tantôt à l'état natif, tantôt formant des pyrites, etc. Les animaux et les végétaux en contiennent en petite quantité.

Le soufre se combine avec l'hydrogène, le carbone, le phosphore, l'azote, le chlore, l'iode, et tous les métaux, excepté l'or : de ces combinaisons résultent de nouveaux corps dont nous allons don-

ner les noms.

Le soufre se combine en quatre proportions différentes, qui produisent quatre acides; ils se distinguent réciproquement par des propriétés particulières. 1°. Le moins oxigéné a été nommé acide hyposulfureux, il contient 100 de soufre et 50 d'oxigène; 2°. vient ensuite l'acide sulfureux formé de 100 de soufre et 99,44 d'oxigène; 3°. l'acide hyposulfurique suit le dernier et se compose de 100 de soufre et 125 d'oxigène; 4°. vient ensin l'acide sulfurique qui termine l'échelle de l'oxidation du soufre et qui est formé de 100 de soufre et de 150 d'oxigène.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Soufre. Soufre sublimé. Soufre.
Fleurs de soufre.

Nomenclature ancienne.

oufre et hydrogène....\bigvelow{Voy.} Hydrure de soufre et Acide hydro-sulfurique.\bigvelow{Voy.} Phosphure de soufre.\bigvelow{Carburé.} - Carbure de soufre.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Chlorure de soufre.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Iodure de soufre.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Gaz azote sulfuré.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Gaz azote sulfuré.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Gaz azote sulfuré.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Chlorure de soufre.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Chlorure de soufre.} - Chlorure de soufre.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Chlorure de soufre.} - Chlorure de soufre.\bigvelow{Carbure de soufre.} - Chlorure de soufre.} - Chlorur

Combinaisons acides du soufre avec l'hydrogène et l'oxigène.

cide hydro-sulfurique. Air puant.
Gaz hépatique.
— inflammable sulfuré.
— hydrogène sulfuré.
Acide hydro-thionique.

- hyposulfureux (Gay-Lussac).

- sulfureux. - Sulfureux. - Sulfureux. - Sulfureux. - Esprit de soufre par la cloche. - Acide vitriolique phlogistiqué. - - volatil. - sulfureux volatil.

- hyposulfurique (Gay-Lussac et Welter).

SULFURES.

Combinaisons du soufre avec les corps combustibles simples.

	. 1
Sulfure de potassium	Sulfure de potasse préparé à une haute température.
— de sodium.	
— de manganèse.	
— de zinc.	Blende.
- de fer.	Pyrite martiale.
Per-sulfure de fer.	
12.7.	(Or mussif.
— — d'étain	Or mussif. Oxide d'étain hydro-sulfuré.
Sulfure de cadmium.	
	Orpin. Orpiment. Réalgar. Sulfure d'arsenic jaune et rouge.
	Orpin.
C-16 '	Orpiment.
Sunure d'arsenic	Realgar.
	Sulture d'arsenie jaune et
	rouge.
— de molybdène.	
	/Kermès minéral.
	Poudre des Chartreux. Oxide d'antimoine sulfuré
	rouge.
	- hydro-sulfuré d'antimoi-
Proto-sulfure d'antimoi-	
ne (Berzélius)	
,	ré brun.
	Sous-deutoxi-sulfure d'anti-
	moine.
	Sous-hydro-sulfate d'anti-
	moine.

ne (Berzélius)	Soufre doré. — d'antimoine. — hydrogéné d'antimoine. Oxide d'antimoine hydro- sulfuré orangé. — sulfuré orangé. Per-deutoxi-sulfure d'anti- timoine.
Per-sulfure d'antimoine.	Antimoine cru. Sulfure d'antimoine.
Sulfure arseniqué.	Aimant arsenical.
Sous-sulfure d'antimoine	Verre d'antimoine. Oxide d'antimoine vitreux:
Sulfure de cobalt. — de bismuth. — de cuivre. — de plomb.	Pyrite cuivreuse. Sulfure de plomb artificiel.
Per-sulfure de plomb	Galène. Alquifoux.
Sulfure de mercure	Ethiops de mercure. — minéral. Cinnabre. Vermillon. Sulfure de mercure oxidé rouge.
 — d'argent. — de palladium. — de rhodium. — de platine. 	Blanckmal.

Oxi-sulfures (M. Gay-Lussac).

Combinaisons triples d'oxigène, de soufre et d'un métal, ou binaires de soufre et d'un oxide.

Protoxi-sulfure de ma- gnésium	Sulfure de magnésie.
— — de calcium	Foie de soufre calcaire. Sulfure de chaux.
— — de strontium.	Sulfure de strontiane.
— — de barium	Foie de soufre barotique. Sulfure de baryte.
— — de manganèse. — — de fer.	Hydro-sulfure de manganèse. — de fer.
Protoxi-sulfure de so- dium	Hépars alcalin. Sulfure de soude.
— — de potassium	Foie de soufre. Sulfure de potasse fait à une moyenne température dans des vases de verre.
	de zinc.d'étain.
Protoxi - sulfure de bis- muth	Hydro-sulfure de bismuth.
 — de cuivre. — d'argent. 	— de cuivre. — d'argent.

HYDRO-SULFATES.

HYDRO-SULFURES.

Combinaisons de l'acide hydro-sulfurique avec les bases.

Hydro-sulfate de cyano- gène (Gay-Lussac).	
Proto-hydro-sulfate de Hydromagnésium Hydr	ro-sulfure de magnésie.
—— de calcium. —— de	e chaux.
	e strontiane.
	e baryte.
	e soude.
— — de potassium. — de	e potasse.
Hydro-sulfate d'ammo- (Liqu niaque	
HYDRO-SULFATES SULFURÉS. HY Combinaisons des hydro-su	dro-sulfures sulfurés. Ifates avec le soufre.
	·
Hydro-sulfate sulfuré de	
cyanogène.	
Proto-hydro-sulfate sul- \ Hydr	ro-sulfure sulfuré de ma-
furé de magnésium gn	
— — — de calcium. — —	de chaux.
	de strontiane.
	de baryte.
	- de soude.
— — — de potassium. — —	de potasse.
Hydro - sulfate sulfuré}	- d'ammoniaque.

SULFATES.

Combinaisons de l'acide sulfurique avec les bases.

Proto-sulfate de zirco- nium	Sulfate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
Sur-proto-sulfate d'alu- minium	— acide d'alumine.
O	— de glucine.
	Sel cathartique amer. — de Seydschutz. — de Seydlitz. — d'Epsum. — de canal. Vitriol-magnésien. Sulfate de magnésie.
— — de thorinium.	
—— de calcium	Gypse. Miroir d'âne. Sélénite. Vitriol de chaux. — calcaire. Sulfate de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium	Spath pesant. Vitriol pesant. Sulfate de baryte.
—— de sodium	Sel admirable de Glauber Vitriol de soude. Sulfate de soude.

Proto-sulfate de sodium et d'ammoniaque	Sulfate de soude ammoniacal.
Sur-proto-sulfate de so- dium	_ acide de soude.
SIUIII	Sel polychreste de Glaser. Arcanum duplicatum. Sel duobus. Tartre vitriolé. Vitriol de potasse. Sulfate de potasse.
Sur-proto-sulfate de po- tassium	Sulfate acide de potasse.
que	— de potasse ammoniacal.
Company of the No.	
luminium, d'ammo- niaque et de potas- sium.	Alun. Sulfate acide d'alumine, de potasse et d'ammoniaque.
luminium, d'ammo- niaque et de potas- sium. Proto-sulfate de lithium.	Alun. Sulfate acide d'alumine, de potasse et d'ammoniaque.
Proto-sulfate de lithium.	Alun. Sulfate acide d'alumine, de potasse et d'ammoniaque. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal.
Proto-sulfate de lithium.	Sel secret de Glauber. — ammoniaçal vitriolique. Vitriol ammoniacal.

Proto-sulfate de fer	Couperose verte. Vitriol vert. — martial. — de fer. Sulfate de fer.
Trito-sulfate de fer. Proto-sulfate d'étain. Proto-sulfate de cadmium — de molybdène. — de chrome. — de columbium. — d'antimoine.	 de fer oxidé rouge. d'étain. de molybdène. de chrome. de columbium. d'antimoine neutre.
Sous-proto-sulfate d'an- { timoine	Sulfate d'antimoine avec ex- cès de base.
Sur-proto-sulfate d'anti-	— acide d'antimoine.
Proto-sulfate d'urane. Deuto-sulfate d'urane. — de cérium. — de cobalt.	 d'urane au minimum. d'urane au maximum. de cérium. de cobalt.
— — et de protoxide (de potassium.)	 double de potasse et de cobalt.
Proto-sulfate de bismuth.	— de bismuth.
Sur-proto-sulfate de bis-	— acide de bismuth.
Deuto-sulfate de cuivre.	— de cuivre neutre.
Sous-deuto-sulfate de cuivre	— — avec excès de base.

	Vitriol de Chypre.
San Janta militata da ani	 bleu. de cuivre ou de Vénus.
Sur-deuto-suifate de cui-	— de cuivre ou de Vénus.
vre	Couperose bleue.
(Couperose bleue. Sulfate acide de cuivre.
	The second second second
Proto-sulfate de tellure.	— de tellure.
— — de nickel.	— de nickel.
— — et de potassium.	— — et de potasse.
— — de plomb.	— de plomb neutre.
<u>.</u>	
Sous - proto - sulfate de	— — avec excès de base.
plomb	avec exces are base.
Sun proto culf doplomb	
Sur-proto-sulf. deplomb.	— acide.
	(Sulfate de mercure neutre.
Proto-sulfate de mercure	Sulfate de mercure neutre. Ce sel peut exister avec ex- cès d'acide ou de base.
,	cès d'acide ou de base.
	00
Sur - deuto - sulfate de mercure	acide de marcura
mercure	acide de mercure.
	Turbith minéral. Oxide de mercure jaune.
Sous - deuto - sulfate de	Oxide de mercure jaune.
mercure	Sulfate de mercure avec ex-
	cès de base.
D . 16 . 1	1
Deuto-suifate demercure	— de mercure ammoniacal.
Proto-sulfate d'osmium	d'osmium
d'argent	 d'osmium. d'argent. de palladium. de rhodium.
de palladium	de pollodium
— — de panadium. — — de rhodium.	do phodium
- de moardin.	- de l'hodram.
Deuto-sulfate de platine	. — de platine. W. 5
Proto-sulfate d'iridium.	— a maiam. W. 3

HYPOSULFATES.

Combinaisons de l'acide hyposulfurique avec les bases.

Les hyposulfates sont encore peu connus: nous indiquerons les principaux.

Proto-hyposuliate de ma-
gnésium.
— — de calcium.
— — de strontium.
— — du barium.
— — de sodium.
— — de potassium.
— — de lithium.
— — de manganèse.
— — de zinc.
— — de fer.
— — de cuivre.
Hyposulfate d'ammonia-
que:
SULFITES.
Combinaisons de l'acide sulfureux avec les bases.
Proto sulfite d'alumi- nium Sulfite d'alumine.
— de magnésium. — de magnésie.
— — et d'ammoniaq. — ammoniaco-magnésien. — — de calcium. — de chaux.
— de calcium. — de chaux.

— de baryte.

– de barium.

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
Proto-sulfite de sodium.	
— — de potassium	Sel sulfureux de Stahl. Sulfite de potasse.
Sulfite d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-sulfite de manga- nèse	— de manganèse.
Proto-sulfite de zinc.	— de zinc.
Proto-sulfite de fer.	— de fer.
— — d'étain.	— d'étain.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
—— de bismuth.	— de bismuth.
Proto-sulfite de cuivre.	— de cuivre.
—— de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
— — d'argent.	Sulfite d'argent.
— — — ammoniacal.	— — ammoniacal.
,	
НҮР	OSULFITES.

Combinaisons des sulfites avec le soufre ou de l'acide hypo-sulfureux avec les bases.

Proto-hyposulfitedecal- cium	Sulfite sulfuré de chaux
— — de strontium.	— — de strontiane.
— — de barium.	— — de barium.
— — de sodium.	— — de soude!.
— — de potassium.	— — de potasse.
— — de lithium.	— — de lithion.
Hypo-sulfite d'ammonia-	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
que.	
Proto-hypo-sulf. dezinc.	— — de zinc.

Nomenclature ancienne.

Proto - hyposulfite de Sulfite-sulfuré de cadmium.

— d'étain.
— de cuivre.

— de cuivre.

Sulfite-sulfuré de cadmium.
— d'étain.
— de cuivre.

§ VI. SELENIUM.

Le sélénium est un corps simple qui a la plus grande analogie avec le soufre. On le rencontre même dans le soufre du commerce, mais en si petite quantité que 500 livres de soufre brulés dans la fabrique d'acide sulfurique de Falhun, n'en ont produit que six grains. C'est à MM. Gahn et Berzélius que nous devons la découverte de ce corps.

Le sélénium est solide, d'un gris rougeâtre et d'un bel éclat métallique. Il donne par la trituration une poudre rouge. Sa cassure est vitreuse, et

sa pesanteur spécifique est de 4,6 environ.

Exposé à la chaleur, il se volatilise sous forme d'une belle vapeur rouge de cinabre et sans répandre une odeur particulière; mais si on approche la flamme d'une chandelle de cette vapeur, il se développe à l'instant une odeur de raifort ou de choux pourri insupportable. Cette odeur, qu'on avait crue particulière au tellure, d'après Klaproth, est due au sélénium que ce dernier contient en petite quantité.

Le sélénium forme une seule combinaison avec l'oxigène; c'est l'acide sélénique. Avec l'hydrogène il forme l'acide hydro-sélénique qui corres-

pond à l'acide hydro-sulfurique. Il se combine aux métaux et forme des séléniures.

Ses combinaisons sont encore fort peu connues, nous allons toutefois désigner les principales.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Sélénium (Berzélius).

Combinaisons du sélénium avec l'oxigène.

Acide sélénique.

Combinaisons du sélénium avec l'hydrogène.

Acide hydro-sélénique. Hydrogène sélénié.

SÉLÉNIURES.

Combinaisons du sélénium avec les métaux.

On connaît les suivans:

Séléniure de potassium.

- de sodium.
- d'étain.

OXI-SÉLÉNIURES.

Combinaisons du sélénium avec les oxides.

Protoxi-séléniure de potassium......Séléniure de potasse.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne. Protoxi-séléniure de so-dium..... Séléniure de soude. — — de barium. — de baryte. — — de calcium. — de chaux. SÉLÉNIATES. Combinaisons de l'acide sélénique avec les bases. Proto-séléniate de cal- Séléniate de chaux. — — de strontium. — de strontiane. — — de barium. — de baryte. — — de potassium. - de potasse. — — de sodium. — de soude. HYDRO-SÉLÉNIATES. Combinaisons de l'acide hydro-sélénique avec les bases. Proto-hydro-séléniate de chaux calcium Hydro-séléniure de chaux - de strontium. — de strontiane. — — de barium. — de baryte. — — de potassium. — de potasse. – de sodium. — de soude.

§ VII. CHLORE.

C'est à MM. Gay-Lussac et Thénard que l'on doit la première considération de l'acide muriati-

que oxigéné comme corps simple: ces savans firent une foule de recherches qui vinrent à l'appui de leur opinion, et bientôt tous les chimistes se rangèrent de leur avis: c'est ce nouveau corps simple qu'on appelle chlore en France et chlorine en Angleterre, d'après M. Davy; conséquemment l'acide muriatique a dû être nommé acide hydro-

chlorique.

C'est la belle couleur jaune de cette substance qui l'a fait nommer chlore, mot dérivé du grec. Nous ne pouvons l'obtenir qu'à l'état de gaz; il est d'une odeur très forte et suffocante; il est susceptible de se dissoudre dans l'eau, et dans cet état, il était appelé acide muriatique oxigéné. Depuis que l'on connaît son radical, ou plutôt sa nature, ses combinaisons ont été mieux appréciées, et les hypothèses à l'aide desquelles on expliquait ses phénomènes, toutes séduisantes qu'elles pussent être, ont disparu devant le flambeau de l'expérience, qui nous met dans le cas de mieux juger ses nouveaux produits.

D'après les différentes combinaisons dont le chlore est susceptible, on est forcé de le considérer tantôt comme corps comburant, tantôt, et le plus souvent, comme corps combustible. Ainsi que nous l'avons dit plus haut, combiné avec l'hydrogène, il forme l'acide hydro-chlorique; avec l'oxigène, les acides chloreux et chlorique, et chlorique oxigéné; avec les métaux, ce qu'on appelle chlorures, qui, pour la plupart, dissous dans l'eau, passent à l'état d'hydro-chlorates, tandis que ces derniers, desséchés, redeviennent des chlorures: ce qui,

pour le dire en passant, doit détruire l'idée que l'on avait de considérer les muriates desséchés comme simplement privés de leur eau de cristallisation.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Chlore (Thénard et Gay-Lussac). — Murigène, proposé par M. Prieur. Chlorine (M. Davy).

Combinaisons acides du chlore avec l'hydrogène, l'oxigène et le cyanogène.

CHLORURES.

Combinaisons du chlore avec les corps combustibles simples.

Chlorure de phosphore.	Phosphore oxi-muriaté. Phosphorane (M. <i>Davy</i>).
	Acide muriatique oxi - sul- furé. Soufre oxi-muriaté. Sulfure d'acide muriatique. Sulfurane (M. Davy).
- d'iode.	
Sous - chlorure d'iode. (M. Gay-Lussac)	Combinaison rouge de chlore et d'iode.
Per-chlorure d'iode (M. Gay-Lussac)	Acide chloro - iodique (M. Davy). Combinaison jaune de chlore et d'iode.
Chlorure d'azote	(Acide muriatique oxi-azoté. Azote oxi-muriaté (Dulong). Azotane (M. Davy).
de zirconium.d'aluminium.d'yttrium.	Muriate de zircone sec. — d'alumine sec. — d'yttria sec.
— de gl <mark>ucinium.</mark>	— de glucine sec.
— de m <mark>agnésium.</mark>	— d <mark>e magnési</mark> e <i>sec</i> .
— de calcium	Sel marin calcaire. Muriate de chaux. — de chaux desséché.

Chlorure de strontium.	Muriate de strontiane sec.
— de barium.	— de baryte sec.
— de sodium.	— de soude décrépité.
— de potassium.	— de potasse desséché.
— de manganèse.	— de manganèse sec.
	(Sel marin de zinc.
— de zinc	Muriate de zinc.
	— de zinc desséché.
— de fer.	— de fer sec.
	Liqueur fumante de Libavius.
	Beurre d'étain.
Chlorure d'étain	Muriate sur-oxigéné d'étain.
	Deuto-muriate d'étain.
100	— hydro-chlorate d'étain.
Chlorure de cadmium.	
	(Beurre d'arsenic.
- d'arsenic	Muriate d'arsenic sublimé.
	— sur-oxigéné d'arsenic.
— de molybdène.	— de molybdène.
	Beurre d'antimoine.
and the second second	Muriate d'antimoine fumant.
	— sur-oxigéné d'antimoine.
- d'antimoine	Deuto-muriate d'antimoine.
	— hydro - chlorate d'anti - moine.
	moine.
	Antimonane (M. Davy) (1).
— d'urane.	Muriate d'urane sec.
4	

⁽¹⁾ Les anciens appelaient ce composé écume envenimée des deux dragons.

Nomenclature ancienne. Nomenclature actuelle. Chlorure de cérium. Muriate de cérium sec. — de cobalt. — de cobalt sec. - de titane. - de titane sec. Beurre de bismuth. Muriate de bismuth sublimé. — de bismuth... - sur-oxigéné de bismuth. - de cuivre. — de cuivre sec. - de tellure. — de tellure sec. - de nickel. - de nickel sec. Oxi-muriate de plomb. — de plomb..... Muriate de plomb. Aquila alba. Calomélas. Panacée mercurielle. Sublimé doux. Proto-chlorure de mer-Muriate de mercure doux. Sous - muriate de mercure doux. Proto-hydro-chlorate demercure doux. Sublimé corrosif. Muriate de mercure corrosif. — oxidé rouge. — sur-oxigéné. Deuto-chlorure de mer-Oxi-muriate de mercure. Deuto-muriate de mercure. - hydro - chlorate de mercure.

Lune cornée, Argent corné.

Muriate d'argent.

Chlorure d'argent...

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
	Muriate de palladium sec. — de rhodium sec.
— de platine	Oxi-muriate de pl <mark>atine.</mark> Muriate de platine <i>sec.</i>
	Oxi-muriate d'or. Muriate d'or <i>see</i> .
- d'iridium.	— d'iridium desséché.
O X I - C H	HLORURES.
Combinaisons du chlore	avec les oxides métalliques.
Protoxi-chlorure de zir-	Chlorure de zircone.
— d'aluminium.— d'yttrium.	— d'alumine. — d'yttria.
 — de glucinium. — de magnésium. 	de glucine.de magnésie.
— de calcium	Base de la liqueur désinfee- tante de <i>Labarraque</i> .
 de strontium. de barium. 	Chlorure de strontiane.
— — de barium. — — de sodium.	de baryte.de soude.
— de potassium.	— de potasse.
— de lithium.	— de lithine. — de zinc oxigéné.
— — de zinc. — — de fer.	— de fer oxigéné.
— — de plomb.	— de plomb oxigéné.

CHLORATES.

MURIATES SUR-OXIGÉNÉS.

Combinaisons de l'acide chlorique avec les bases.

Proto-chlorate de zirco-	Chlorate de zircone.
nium	Cinorate de zircone.
 — d'aluminium. — d'yttrium. — de glucinium. — de magnésium. — de calcium. — de strontium. — de barium. — de sodium. 	 d'alumine. d'yttria. de glucine. de magnésie. de chaux. de strontiane. de baryte. de soude.
— — de potassium	Muriate de potasse sur - oxi- géné. Chlorate de potasse.
Chlorate d'ammoniaque. Proto-chlorate de zinc.	
Sous-proto-chlorate de de zinc.	\ \begin{aligned} \ - \de zinc \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \
Deuto-chlorate de fer.	
— — de cérium. Proto-chlorate de plomb.	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Proto-chlorate de mer- cure	
Deuto-chlorate de mercure	- de mercure au maximum.
Proto-chlorate d'argent.	— d'argent.

Nomenclature ancienne.

CHLORATES OXIGÉNÉS.

Combinaisons de l'acide chlorique oxigéné avec les bases.

— — — de strontium. — — de strontiane.

at but officially.	ac bu ou ulano.
— — — de barium.	— — de baryte.
— — — de sodium.	
— — de potassium.	
1	. 1
HYDRO-CHLORATES.	MURIATES.
	7 7 7 7 7 7 7 7
Combinaisons de l'acide l	hydro-chlorique avec les bases.
Proto-hydro-chlorate de)
Proto-hydro-chlorate de zirconium	Muriate de zircone.
zircomum)
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— d'yttrium.	- d'yttria.
— de glucinium.	— de glucine.
— — de magnési <mark>um.</mark>	Muriate de magnésie.
- de magnésium et	c
d'ammoniagne	— ammoniaco-magnésien.
d ammoniaque	
and the second	(Sel marin de chaux
— — de calcium	Sel marin de chaux. Eau mère du sel marin.
— de calcium	Muriate de chaux.
	muriate de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
CO COLLAGATA	J

Proto-hydro-chlorate de sodium.	Sel marin. — gemme. — de cuisine. Muriate de soude cristallisé.
— — de potassium	Sel fébrifuge de Sylvius. Muriate de potasse. Potassane (M. Davy).
Hydro - chlorate d'am- moniaque	Salmiac. Sel ammoniac. Muriate d'ammoniaque.
— — et de deutoxide de mercure(1)	
Proto-hydro-chlorate de manganèse	— de manganèse oxidulé.
Proto-hydro-chlorate de zinc.	
Sous-proto-hydro-chlo-	- de zinc avec excès de base.
Proto-hydro-chlorate de /	
Trito - hydro - chlorate de fer.	— de fer oxidé.
Proto - hydro - chlorate d'étain.	— d'étain au minimum.
— — et d'ammonia- que	— d'étain ammoniacal.

⁽¹⁾ On peut considérer ce sel comme une combinaison de chlorure de mercure et d'hydro-chlorate d'ammoniaque.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne. Deuto - hydro - chlorate d'étain au maximum. Proto - hydro - chlorate d'arsenic. — d'arsenic. de molybdène.
de molybdène.
de chrome.
de chrome.
de columbium. — — d'antimoine. — d'antimoine. - de cérium. — — de cérium. Proto-hydro-chloratede | — de cobalt. Deuto - hydro - chlorate d'urane. — d'urane. Proto-hydro-chlorate de bismuth. — de bismuth. — — de cuivre. — de cuivre oxidulé. Deuto - hydro - chlorate de cuivre oxidé. Proto - hydro - chlorate de tellure. Deuto - hydro - chlorate de nickel. — de nickel. Proto - hydro - chlorate de plomb. — de plomb.

Sous-proto-hydro-chio- (— de plomb avec excès de rate de plomb...... base.

Nomenclature uncienne.

Proto-hydro-chlorate de palladium. Muriate de palladium.	
Sur-proto-hydro-chlo- rate de palladium et d'ammoniaque — acide de palladium am- moniacal.	
Sous-proto-hydro-chlo- rate de palladium et d'ammoniaque Muriate de palladium ammo- niacal avec excès de base.	
Proto-hydro-chlorate de rhodium. — de rhodium.	
Sur-proto-hydro-chlo- rate de rhodium et d'ammoniaque — acide de rhodium ammo- niacal.	
Sous-proto-hydro-chlo- rate de rhodium et d'ammoniaque) — de rhodium ammoniacal avec excès de base.	
Deuto - hydro - chlorate de platine. — de platine.	
Proto - hydro - chlorate Sel régalin d'or. d'or. Muriate d'or.	
— — d'iridium. — d'iridium.	

§ VIII. IODE.

L'iode est un corps simple qui a été découvert en 1811 par M. Courtois dans les eaux mères des Varecks. Il se présente sous forme de lames rhomboïdales ou d'octaèdres allongés lorsqu'il a été sublimé; sa vapeur est de couleur violette, d'où lui vient son nom tiré du grec; il est d'un gris tirant sur le bleu, d'une odeur approchant de celle du chlore; il se volatilise à 175° de Réaumur. Sa pe-

santeur spécifique est de 4,946.

L'iode se combine avec l'oxigène et forme l'acide iodique; il s'unit encoré avec l'hydrogène et constitue l'acide hydriodique. Ses combinaisons avec beaucoup de corps combustibles métalliques et non métalliques portent le nom d'iodures.

L'iode se comporte dans ses combinaisons à peu près comme le chlore. MM. Vauquelin, Gay-Lussac, Clément, Davy, Courtois, Pelletier, Sérullas, Gaulthier de Claubry et Colin, ont particulièrement étudié cette substance.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Iode (Gay-Lussac).

Iodine (Davy).

Combinaisons acides de l'iode avec l'hydrogène et l'oxigène.

Acide iodique.

— hydriodique.

Oxiodine (Davy).

IODURES.

Combinaisons de l'iode avec les corps combustibles simples.

Iodure de phosphore.

- de soufre...

- de chlore

- d'azote.

- de magnésium.

- de calcium.

- de strontium.

- de barium.

Voyez Chlorure d'iode.

Iode fulminant.

Nomenclature ancienne.

lodure de sodium.

— de potassium.

- d'ammoniaque.

Per-iodure d'ammoniaque.

Sous-iodure d'ammoniaque.

Iodure de zinc.

— de fer.

- d'étain.

— de cadmium.

- de molybdène.

- de chrome.

- de tungstène.

- de columbium.

— d'antimoine.

- d'urane.

- de titane.

— de bismuth.

— de cuivre.

— de plomb.

— de mercure.

Per-iodure de mercure. Combinaison jaune de mer-

Combinaison rouge de mercure et d'iode. Sous-iodure de mercure.

Iodure d'argent.

- de palladium.

- de rhodium.

- d'or.

— de platine.

Son existence est douteuse.

Proto - hydriodure carbone.

Deuto - hydriodure de (Sérullas.) carbone.

Iodure de cyanogène.

IODATES.

OXIODES (M. Davy).

Combinaisons de l'acide iodique avec les bases.

Proto-iodate de zirco- nium	Iodate de zircone.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
	— de glucine.
	— de magnésie.
	— de chaux.
	— de strontiane.
	— de baryte.
Proto-iodate de sodium.	— de soude.
(de potasse
— — de potassium	Oxi-potassane. Oxiode de potass. $Davy$.
(Oxiode de potass. (Davy).
Sur-proto-iodate de po- (tassium)	Iodate acide de potasse.
Iodate d'ammoniaque.	Iodate d'ammoniaque.
Proto-iodate de manga- nèse	Iodate de manganèse.
Proto-iodate de zinc.	— de zinc.
— — de fer.	— de fer.
— — de molybdène.	— de molybdène.
— — de chrome.	— de chrome.
— — de columbium.	— de columbium.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
Deuto-iodate d'urane.	— d'urane.
Proto-iodate de cobalt.	— de cobalt.
Deuto-iodate de titane	— de titane. (Existence dou- teuse.)
Proto-iodate de bismuth.	
Deuto-iodate de cuivre.	— de cuivre.
Proto-iodate de tellure.	— de tellure.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.
Deuto-iodate de nickel. Proto-iodate de plomb. — de plomb. — de mercure neutre. Sur-proto-iodate de mercure neutre. - acide de mercure.
Sous - proto - iodate de) — de mercure avec excès de base.
Proto-iodate d'argent. — d'argent. — de palladium. — de palladium. — de rhodium. — de rhodium. — de platine. — de platine. — d'or.
Combinaisons des iodates avec l'iodes.
Ils n'existent pas.
HYDRÍODATES.
On appelle ainsi les combinaisons de l'acide hydriodique avec les bases.
Proto-hydriodate de zir- conium
 d'yttrium. de glucinium. de glucine. de magnésium de magnésie.

Proto-hydriodate de cal-	ydriodate de chaux.
	de strontiane. de baryte.
	de soude.
— de potassium. — Hydriodate d'ammoniaq. —	de potasse. d'ammoniaque.
Proto - hydriodate de — — — — — — — — — — — — — — — — — —	de manganèse.
	de zinc. d'étain.
	de fer.
 de molybdène. de chrome. 	de molybdènc. de chrome.
	de columbium. d'antimoine.
Deuto-hydriodate d'u-	d'urane.
Proto-hydriodate de co- balt	de cobalt.
Deuto-hydriodate de ti-	de titane. (Existence deu- teuse.) (Rose)
Proto-hydriodate de bis- muth	de bismuth.
Deuto - hydriodate de	
Proto-hydriodate de tel- lure	de tellure.

-- - d'yttrium.

- - de calcium.

— — de glucinium. — — de magnésium. Nomenclature ancienne.

Deuto hydriodate de Hydriodate de nickel.
Proto - hydriodate de de lomb.
 de mercure. de mercure. de de mercure. de de d
Deuto - hydriodate de de platine.
d'or d'or.
HYDRIODATES IODURÉS.
Combinaisons des hydriodates avec l'iode.
Proto-hydriodate ioduré de zir de zirconium cone.

--- de strontium. -- de strontiane.
--- de barium. -- de baryte.
--- de sodium. -- de soude.
--- de potassium. -- de potasse.

Hydriodateioduré d'am- d'ammoniaque.

moniaque. --- d'ammoniaque.

— — d'yttria. — — de glucine.

- de chaux.

— — de magnésie.

Proto-hydriodate ioduré) de manganèse	Hydriodate ioduré de man ganèse.
— — — de zinc. — — — de fer.	— de zinc.— de fer.
— — de molybdène.	— — de chrome.
Deuto-hydriodate iodu- ré d'urane	—— d'urane.
Proto-hydriodate iodu- ré de cobalt	— — de cobalt.
Deuto-hydriodate iodu- ré de titane	— de titane. (Existence douteuse.) (Rose)
Proto-hydriodate iodu- ré de bismuth	— de bismuth.
Deuto-hydriodate iodu- ré de cuivre	— de cuivre.
Deuto-hydriodate-iodu- ré de nickel	— de nickel.
Proto-hydriodate iodu- ré de plomb	— — de plomb.
Proto-hydriodate iodu- ré de tellure	
de mercure d'argent de palladium.	 — de mercure. — d'argent. — de palladium.
— — de rhodium.	de rhodium.

Deuto-hydriodate iodu-) Hydriodate ioduré de pla-ré de platine...... tine. - d'or.

SIX. AZOTE.

L'azote, mot tiré du grec qui signifie impropre à la vie, est un gaz permanent, incolore, invisible, d'une odeur particulière, jouissant d'une assez grande élasticité, et d'une pesanteur spécifique un peu moindre que celle de l'air; il est impropre à la combustion, et les animaux qui sont plongés dans ce gaz périssent aussitôt. L'azote peut être regardé, avec l'oxigène, comme un des grands matériaux dont la nature se sert sans cesse pour composer et décomposer les corps. Il est peu répandu dans le règne inorganique; mais les êtres organisés, et particulièrement les animaux, en contiennent en grande quantité. Les expériences de Lavoisier, Berthollet, et de quelques autres chimistes célèbres, ont beaucoup contribué à faire connaître ce gaz, dont on ne soupconnait même pas l'existence avant eux.

L'azote se combine avec beaucoup de corps combustibles simples, et forme des composés plus ou moins stables: c'est ainsi qu'avec l'hydrogène il forme l'ammoniaque; avec le carbone, le cyanogène; avec le phosphore, le gâz azote phosphoré; avec le chlore, le chlorure d'azote, etc. Ses combinaisons directes avec les métaux ne sont pas connues.

Il se combine facilement avec l'oxigène. 63 parties d'azote et 37 d'oxigène forment le gaz protoxide d'azote; le deutoxide d'azote est formé par 43 d'azote et 57 d'oxigène; l'acide azoteux ou nitreux par 30 d'azote et 70 d'oxigène; l'acide hyponitreux ou per-nitreux de 100 d'azote et 150 d'oxigène; enfin l'acide azotique ou nitrique naît de l'union intime de 20 parties d'azote et de 80 d'oxigène.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Air vicié,
Mofette atmosphérique.
Gaz phlogistiqué.
Septone.
Alcaligène.
Nitrogène.

- hydrogéné.

— carboné.

- phosphoré.

- sulfuré.

- et chlore.

— et iode.

— carbone et chlore.

- et hydrogène.

V. Ammoniaque.

V. Cyanogène.

V. Chlorure d'azote.

V. Iodure d'azote.

V. Acide chloro-cyanique.

V. Acide hydro-cyanique.

AZOTURES.

Combinaisons de l'azote avec les corps combustibles simples.

Azoture de carbonc.

Combinaisons de l'azote avec l'oxigène.

Protoxide d'azote	Gaz nitreux déphlogistiqué. — oxide de septone. — nitreux. Oxide gazeux de nitrogène. Gaz oxide d'azote. — oxidule d'azote.
Deutoxide d'azote	Effluve nitreux. Gaz nitreux. Oxide nitrique
Acide nitreux.	Acide nitreux.
Acide hypo-nitreux (M. Gay-Lussac)	— per-nitreux.
— nitrique	Eau forte. Esprit de nitre. Oxi-septonique.
Air atmosphérique.	Air atmosphérique.
NITRATES.	NITRES, OXI - SEPTONATES.

Combinaisons de l'acide nitrique avec les bases.

Proto-nitrate de zirco-	Nitrate de zircone.
— — d'aluminium	Alun nitreux. Nitre argileux. Nitrate d'alumine.
— d'yttrium.— de glucinium.	Nitrate d'yttria. — de glucine.

Proto-nitrate de magné- sium	(Nitre de magnésie.
sium	— magnésien.
Siumi	Nitrate de magnésie.
	(Fan màra du nitra
— — de calcium	Nitro coloniro -
— — de calcium	Nitre calculte.
	Mitrate de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
	Nitre de terre pesante.
de barium	— barotique.
— — de barium	Nitrate de baryte.
	1
	(Nitrate de quadrangulaire.
Proto-nitrate de so-	— cubique.
dium	— rhomboïdal.
	Nitrate de quadrangulaire. — cubique. — rhomboïdal. Nitrate de soude.
— — de potassium	
— — de potassium	(Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse.
— de potassium— de lithium.	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine.
— de potassium— de lithium.	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine.
— de potassium— de lithium.	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine.
— de potassium— de lithium.	(Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse.
 — de potassium — de lithium. — de potassium fondu 	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine. (Cristal minéral. Sel de prunelle. Nitrate de potasse fondu.
 — de potassium — de lithium. — de potassium fondu 	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine. (Cristal minéral. Sel de prunelle. Nitrate de potasse fondu.
 — de potassium — de lithium. — de potassium fondu 	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine. (Cristal minéral. Sel de prunelle. Nitrate de potasse fondu.
 — de potassium — de lithium. — de potassium fondu 	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine. (Cristal minéral. Sel de prunelle. Nitrate de potasse fondu.
 — de potassium — de lithium. — de potassium fondu 	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine.
 — de potassium — de lithium. — de potassium fondu Nitrate d'ammoniaque 	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine. Cristal minéral. Sel de prunelle. Nitrate de potasse fondu. Sel ammoniacal nitreux. Nitre ammoniacal. — inflammable. Nitrate d'ammoniaque.
 — de potassium — de lithium. — de potassium fondu Nitrate d'ammoniaque 	Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse. Nitrate de lithine. (Cristal minéral. Sel de prunelle. Nitrate de potasse fondu.

Deuto-nitrate de man- Nitre de manganèse. Sanèse
Proto-nitrate de zinc Nitrate de zinc. Nitrate de zinc.
— — de cadmium.
— — de fer. Nitrate de fer au minimum.
Deuto-nitrate de fer Nitre martial. — de fer. Nitre martial. — de fer. Nitrate de fer au maximum.
Proto-nitrate d'étain. — d'étain au minimum. — au maximum. — de chrome. — de columbium. — de columbium.
Deuto - nitrate d'anti - Nitre d'antimoine. moine
Proto-nitrate d'urane. — d'urane. — de cérium. — de cérium au minimum. Deuto-nitrate de cérium. — de cérium au maximum. Proto-nitrate de cobalt. — de cobalt. — de titane. — de titane. N'existe pas(Rose)
Proto - nitrate de bis - (Nitre de bismuth. muth
Sur-proto-nitrate de bis- muth
Sous - proto - nitrate de bismuth. Blanc de fard. — de perle. Magister de bismuth. Nitrate de bismuth avec excès de base.

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
Deuto-nitrate de cuivre.	Nitre de cuivre. Nitrate de cuivre.
Sous-deuto-nitrate de cuivre	- de cuivre avec excès de base.
Proto-nitrate de tellure. — de nickel. — et d'ammoniaq.	— de nickel.
Proto-nitrate de plomb.	Nitre de saturne. — de plomb. Nitrate de plomb au minimum
Deuto-nitrate de plomb. Proto-nitrate de mercure	de plomb au maximum.de mercure au minimum.
	Nitre mercuriel. — de mercure. Nitrate de mercure au maximum. Ces deux sels existent également avec excès de base.
Proto-nitrate d'argent	Cristaux de lune. Nitre lunaire. — d'argent. Nitrate d'argent au maximum
Proto-nitrate d'argent	
 — de palladium. — de rhodium. Deuto-nitrate de platine. 	 de palladium. de rhodium. de platine.
assured in the do planting.	parotti

Nomenclature ancienne.

NITRITES.

Combinaisons de l'acide nitreux avec les bases:

Proto - nitrite d'alumi - nium	Nitrite d'alumine
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Deuto-nitrite de cuivre.	— de cuivre.
— — de mercure.	— de mercure.

HYPONITRITES.

Combinaisons de l'acide hyponitreux ou per-nitreux avec les bases.

Il paraîtrait d'après les recherches de M. Dulong que l'acide de tous les nitrites serait l'acide hyponitreux. Cet acide n'existe qu'à l'état de combinaison, aussitôt qu'on l'élimine par un acide énergique, il se dégage et se décompose aussitôt en deutoxide d'azote et en acide nitreux. On ne connaît que l'hyponitrite de potasse.

Proto-hyponitrite de potassium.

§ XI. FLUORE OU PTHORE (1).

C'est encore à la pile voltaïque que nous devons la connaissance du radical de l'acide fluorique. M. Davy, qui le premier y a soumis cette substance, a éprouvé de grandes difficultés, vu que ce corps a beaucoup de tendance à se mettre en état de gaz. La forte attraction du fluore pour les corps métalliques et pour l'hydrogène, empêche aussi de faire les expériences nécessaires pour le bien connaître.

D'après plusieurs expériences tentées sur le fluore et ses combinaisons, il paraît prouvé que l'hydrogène est le principe acidifiant ou acidifié dans l'acide fluorique : on l'appelle d'après cela acide hydro-fluorique.

M. Davy pense que les fluates ne sont point la combinaison de l'acide hydro-fluorique avec les oxides métalliques, mais des composés binaires de fluore et de métaux ou d'oxides, d'où il conclut que les dénominations doivent en être changées. Jusqu'à ce que des expériences ultérieures aient fait adopter ce changement, nous appellerons hydro-fluates ce qu'on nommait fluates.

⁽¹⁾ Nous avons adopté le premier nom comme étant beaucoup plus facile à prononcer.

Fluore ou phtore. Radical de l'acide hydro-fluo-rique. Fluorine (M. Davy).

Combinaisons du fluore avec l'hydrogène.

Acide hydro - fluorique \ Acide spathique. ou hydrophtorique... \ - fluorique.

- hydro-fluo-borique. - fluo-borique.

HYDRO-FLUATES QU HYDROPHTORATES.

FLUATES.

Combinaisons de l'acide hydro-fluorique avec les bases.

Proto-hydro-fluate de silicium	Gaz fluorique silicé. Fluate de silice. Il peut exis- ter avec excès de base.
— — d'aluminium	Fluor argileux. Argile spathique. Fluate d'alumine.
— — de magnésium	Mag <mark>nés</mark> ie fluorée. — spathique. — Fluor magnésien. Fluate de magnésie.
	Spath fluor. — vitreux. — cubique. — phosphorique. Fluor spathique. Fluate de chaux.

Proto - hydrofluate de strontium	Fluate de strontiane.
— — de barium	Fluor pesant. — barotique. Fluate de baryte.
Proto-hydro-fluate de sodium.	Fluor de soude. Soude spathique. Fluate de soude.
— — de potassium	
Hydro - fluate d'ammo- niaque	Sel ammoniacal spathique. Ammoniaque spathique. Spath ammoniacal. Fluor ammoniacal. Fluate d'ammoniaque.
Proto - hydro - fluate de manganèse	
 — de zinc. — de fer. — d'étain. — d'arsenic. — de molybdène. 	 de zinc. de fer. d'étain. d'arsenic. de molybdène.
Deuto - hydro - fluate d'antimoine	— d'antimoine.
— de cobalt.— d'urane.	de cobalt.d'urane.

Nomenclature ancienne. Nomenclature actuelle.

Proto-hydro-fluate de) - de bismuth. bismuth....

- - de cuivre. — de cuivre. - - de nickel. — de nickel.

— — de plomb. — de plomb.

- de mercure. — de mercure. - d'argent. - d'argent.

HYDRO-FLUO-BORATES OU HYDROPHTOBORATES.

Combinaisons de l'acide hydro-fluo-borique avec les bases,

Hydro-fluo-borate de protoxide de zirco - Fluo-borate de zircone. nium.....

— — d'aluminium. — d'alumine.

- - d'yttrium. - d'yttria.

de glucinium.
de magnésium. - de glucine. — de magnésie.

— — de calcium. — de chaux.

- - de strontium. — de strontiane.

— — de barium. — de baryte. — — de sodium. — de soude.

— — de potassium. — de potasse.

— d'ammoniaque. - d'ammoniaque.

§ XII. CYANOGÈNE.

C'est à M. Gay-Lussac que l'on doit la découverte de cette nouvelle substance; il l'a nommée cy anogène, mot tiré du grec qui signifie bleu, j'engendre. C'est un fluide élastique permanent à la température ordinaire, mais susceptible de se condenser en liquide à un très grand degré de froid (Bussy). Il est d'une odeur tellement vive et pénétrante, qu'on ne peut pas trop la définir. Il est inflammable, et donne en brûlant une flamme bleuâtre mêlée de pourpre. Sa pesanteur spécifique surpasse celle de l'air, et il peut supporter un très-haut degré de chaleur sans se décomposer, preuve certaine de l'attraction de ses deux corps composans, le carbone et l'azote, qui sont dans les proportions de:

1 volume de vapeur de carbone.

¹/₂ volume de gaz azote.

Depuis plus d'un demi-siècle, les chimistes les plus distingués avaient fait des recherches sur l'acide prussique; mais on était toujours resté incertain sur la vraie nature de ses principes constituans.

En 1752, le bleu de Prusse captiva l'attention de l'infatigable Macquer, et il fit plusieurs expériences dont il n'obtint aucun résultat satisfaisant. Ce chimiste reconnut bien l'action de la potasse sur la matière colorante du bleu de Prusse; mais, ainsi

que Geoffroy, qui s'en occupa aussi, il ne put expliquer les phénomènes qu'il avait observés: l'état des connaissances chimiques s'y opposait alors. Bergmann et Guyton, qui continuèrent les mêmes recherches, ne furent pas plus heureux; cependant ils parvinrent à constater que le bleu de Prusse devait sa couleur à un acide particulier que Guyton appela le premier acide prussique. Schéele voulut aussi contribuer à la connaissance de cette substance singulière; il sit une suite de travaux qui surpassèrent de beaucoup ceux de ses illustres prédécesseurs. En effet, les principes constituans de l'acide prussique furent soupçonnés, ses combinaisons furent mieux connues; ce chimiste alla même jusqu'à le produire. Mais tout cela était insuffisant; il était réservé à l'un des plus célèbres chimistes du dix-neuvième siècle de nous faire connaître sa nature et ses propriétés.

Les résultats brillans de Berthollet, Proust, et d'autres chimistes non moins distingués, le premier sur l'acide prussique, le second sur ses combinaisons avec les bases, portèrent à admettre l'hydrogène, le carbone et l'azote comme ses principes constituans. L'oxigène, que Berthollet n'y admit point, non sans incertitude, ne fut pas cependant rejeté tout à fait de l'ensemble de ses principes constituans; Curaudau alla même jusqu'à reconnaître un radical prussique qu'il nomma prussire, combiné ternaire d'hydrogène, de carbone et d'azote, et dont l'union avec l'oxigène apparitment selembre les de principes constitueit selembre l'acide prussique.

constituait, selon lui, l'acide prussique.

Toutes ces théories, quoique émises par des.

hommes si distingués, n'avaient pas fait connaître le radical de l'acide prussique. Dans le mémoire que M. Gay-Lussac a lu à la première classe de l'Institut; non seulement il l'a fait connaître, mais il nous a encore appris ses propriétés physiques et ses combinaisons avec différentes bases.

Le cy anogène est soluble dans l'eau à la dose de 4 fois et ½ son volume; l'éther et l'huile essentielle de térébenthine n'en dissolvent pas plus que cette dernière; mais l'alcool en dissout jusqu'à 23 fois son volume.

Le cyanogène rougit la teinture de tournesol; mais si, à l'aide de la chaleur, on le volatilise, la

couleur bleue reparaît.

Combiné avec l'oxigène il forme l'acide cyanique, dont l'existence n'est que soupçonnée par M. Gay-Lussac; avec l'hydrogène il forme l'acide hydro-cyanique, et avec le chlore l'acide chloro-cyanique. Sa combinaison avec les métaux forme des cyanures, et avec leurs oxides des oxi-cyanures (1).

Acide hydro-cyanique.

Nous nous dispenserions de parler de l'acide prussique si, depuis la découverte de son radical,

⁽¹⁾ M. Thénard ne trouve pas ces dénominations conformes aux principes de la nomenclature, en même temps qu'elles n'expliquent point la nature des principes constituans des substances qu'elles désignent; il désirerait qu'on leur substituât celles plus exactes d'azote carboné, d'acides azo-carbique et hydrazo-carbique, d'azo-carbates et d'hydrazo-carbates, d'azo-carbures et d'oxiazo-carbures.

on n'avait point reconnu par l'expérience que la plupart de nos prussiates n'étaient que des cyanures d'oxides, et que les hydro-cyanates ne pouvaient exister qu'à l'état liquide, propriété qui les rapproche beaucoup des hydro-chlorates et des hydriodates.

M. Gay-Lussac entre dans des détails si intéressans et si nouveaux en même temps, sur la nature de cet acide, et sur le jeu de ses combinaisons avec les bases, qu'on nous saura gré d'en avoir

donné connaissance.

L'acide hydro-cyanique, liquide, incolore, d'une odeur assez vive, d'une saveur fraîche et successivement brûlante, cache sous les dehors trompeurs d'une faiblesse marquée, tous les caractère d'un violent poison; il se congèle à — 15°, cristallise en fibres comme le nitrate d'ammoniaque, et le froid qu'il produit pour se vaporiser, même dans une température de 20 degrés, suffit pour le congeler.

Il est formé par

ı volume de vapeur de carbone.

¹/₂ volume de gaz azote.

volume de gaz hydrogène.

Ou en poids:

Carbone	44,39.
Azote	51,71.
Hydrogène	
	100,00.

Cet acide ne peut se conserver au delà de quinze jours, même dans un flacon hermétiquement fermé.

Ses principes réagissent les uns sur les autres : l'hydrogène se porte sur l'azote, et forme de l'ammoniaque, qui s'unit à une portion d'acide non décomposé, et donne naissance à de l'hydro-cyanate d'ammoniaque, tandis que le carbone s'unit à une autre portion d'azote, et forme une matière noire charbonneuse, qui est un véritable azoture de carbone. Selon M. Gay-Lussac, les propriétés acidifiantes de l'acide hydro-cyanique ne peuvent venir de l'hydrogène, qui par lui-même est très alcalifiant, mais bien du carbone et de l'azote : il doit être considéré comme un véritable hydracide, dans lequel le carbone et l'azote remplacent le chlore dans l'acide hydro-chlorique; l'iode dans l'acide hydriodique, et le soufre dans l'acide hydro-sulfurique.

L'acide hydro-cyanique étant décomposé à une moyenne température par le deutoxide de potassium, il est impossible d'obtenir un hydro-cyanate de potasse, lors du contact de cet alcali avec les matières animales, à une chaleur rouge, comme on l'a toujours cru : c'est un véritable pro-

toxi-cyanure de potassium.

L'acide hydro-cyanique se combine, par des moyens très indirects il est vrai, avec le soufre, l'argent, le fer, et forme des composés acides d'une nature toute particulière, qui, par leur combinaison avec les bases salifiables, forment ce qu'on appelait prussiates doubles. (Voyez plus bas.)

Les hydro-cyanates sont décomposés par les acides les plus faibles, et lorsqu'ils sont privés d'eau, ils supportent un très haut degré de cha-

leur, sans perdre la propriété de produire du bleu avec les dissolutions de fer; mais ils passent à l'état de cyanures d'oxides. Si au contraire ces sels sont exposés à l'action simultanée de l'air et de l'eau, ils se décomposent et se changent en carbonates.

Outre les combinaisons binaires que contracte l'acide hydro-cyanique avec les bases, il peut encore former des sels triples; mais leur existence comme hydro-cyanates triples est douteuse. Plusieurs chimistes ont émis à cet égard des opinions différentes: M. Gay-Lussac pense qu'ils résultent de la combinaison de cyanures avec les hydro-cyanates neutres; d'où il s'ensuit que l'hydro-cyanate de potasse et de fer serait du cyanure de fer et de l'hydro-cyanate de potasse; il en serait de même du sel triple à base d'argent, etc.

M. Berzélius les regarde comme des composés de deux cyanures, avec ou sans eau, dans une proportion propre à convertir les cyanures en hydrocyanates. M. Porett et, en dernier lieu, M. Robiquet s'appuient sur des expériences assez positives pour regarder l'acide des hydro-cyanates doubles comme un acide particulier combiné aux bases salifiables. Ainsi, ce que M. Porett a appelé chyasates sulfuré, argenturé, ferruré, de potasse, etc., seraient des composés d'acide hydro-cyanique dont le fer, l'argent, le soufre sont devenus un des élémens, avec la potasse, etc., ou toute autre base. C'est sous ce dernier point de vue que nous considérerons les hydro-cyanates dou-

bles, mais nous n'adopterons pas la nomenclature de M. Porett; nous nous contenterons seulement d'ajouter les mots sulfuré, argenturé, etc., après la dénomination des acide hydro-cyaniques ou hydro-cyanates.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons acides du cyanogène avec l'oxigène, l'hydrogène et le chlore.

Acide cyanique.

- hydro-cyanique.

- chloro-cyanique.

(Existence douteuse.)

Acide prussique.

- prussique oxigéné.

Combinaisons de l'acide hydro-cyanique avec les corps simples.

Acide hydro - cyanique sulfuré ou hydro-sul- chyasique sulfuré.

Acide sulfo-cyanique.

— chyasique sulfuré.

- — ferruré ou hydro- (Acide ferro-cyanique. ferro-cyanique... (— chyasique ferruré.
- argenturé ou hydro-argento-cyanique..... - argenturé.

Nomenclature ancienne.

CYANURES.

Combinaisons du cyanogène avec les corps combustibles simples.

Cy	anure de sodium
(8/14/44/4	de potassium.
	de mercure.
	d'argent.
	de platine.
en entre ent	d'ammoniaque.

Protoxi-cyanure d'alu-)

OXI-CYANURES OU CYANURES D'OXIDES.

Combinaisons du cyanogène avec les oxides métalliques.

minium	.) Cyanaic a alamme.
 — de magnésium. — de calcium. — de strontium. — de barium. 	 de magnésie. de chaux. de strontiane. de baryte.
— — de barium hydro- sulfaté) — de baryte hydro-sulfaté
— — de barium sul- furé	.} — de baryte sulfuré.

Nomenclature ancienne

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.
Protoxi - cyanure de zinc. Cyanure de zinc.
 — d'étain. — de cobalt. — de cobalt.
Protoxi-cyanure de cui- vre
 — de plomb. — de palladium. — de palladium.
Protoxi-cyanure de so-} — de soude.
— de potassium. — de potasse.
Deutoxi-cyanure de fer Nature probable du bleu hydraté
 de mercure. d'argent. d'argent.

⁽¹⁾ D'après les expériences de MM. Porett et Robiquet, le bleu de Prusse serait plutôt un composé d'acide hydro-cyanique ferruré et de tritoxide de fer ou un trito-hydro-cyanate ferruré de fer: cette opinion nous paraît aussi la mieux fondée, et M. Thénard l'a admise dans son excellent traité de chimie (quatrième édition 1824).

Nomenclature ancienne.

HYDRO-CYANATES.

PRUSSIATES.

Combinaisons de l'acide hydro-cyanique avec les bases.

magnésium	Prussiate de magnésie.
— — de calcium	Prussiate calcaire. Eau de chaux prussienne. Prussiate de chaux.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	
	_
Hydro-cyanate d'ammo-) niaque	— d'ammoniaque.
Proto-hydro-cyanate de zinc	— de zinc.
— — de fer.	— de fer.
— — d'étain.	— d'étain.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— de cuivre.	— de cuivre.
— — de-plomb. — — d'argent.	— de plomb.
- d'argent.	- d'argent.
— — de palladium.	— de palladium.

Nomenclature ancienne.

HYDRO - CYANATES FERRU- HYDRO-CYANATES TRIPLES, CHYA-RÉS OU HYDRO - FERRO- SATES FERRURÉS, FERRO-CYA-CYANATES (I). NATES, PRUSSIATES TRIPLES.

Combinaisons de l'acide hydro-cyanique ferruré avec les bases.

	sie
— — — d'yttrium. — — — de calcium. — — — de strontium. — — — de barium. — — — de sodium.	Prussiate de fer et d'yttria. — et de chaux. — et de strontiane. — et de baryte. — et de soude.
— — de potassium.	Prussiate de potasse ferrugi- neux. — et de fer. Sel colorant du bleu de Prusse.
— — — d'argent. — — — d'ammoniaque	Prussiate de fer et d'argent. — et d'ammoniaque.

⁽¹⁾ Les hydro-cyanates sulfurés et argenturés étant fort peu connus, nous nous bornerons, quant à présent, à signaler leur existence.

§ XIII. Ammoniaque ou hydrogène azoté.

L'ammoniaque, qui jouait un si grand rôle dans l'ancienne chimie, et qui, dans la chimie pneumatique, a rendu de si grands services comme réactif, a dû fixer l'attention des chimistes modernes : c'est à un Français, à qui les sciences et les arts ont de grandes obligations, que nous devons la connaissance des principes constituans de cette substance : M. Berthollet a démontré qu'elle était composée de 4 parties d'azote et d'une d'hydrogène; son état naturel est gazeux; elle est très susceptible de se dissoudre dans l'eau; ses combinaisons avec les acides forment des sels; mais à l'égard de beaucoup d'oxides métalliques, elle remplit à son tour les fonctions de principe salifiant à la mode des acides; ces combinaisons sont de véritables sels cristallisables. Davy leur avait donné le nom d'ammoniure, et Klaproth celui d'ammoniate. Cette dernière dénomination étant plus juste par cela même qu'elle donne une idée plus précise du composé, nous l'adopterons pour la nomenclature de ces sortes de produits.

Il ne faut pas confondre les préparations fulminantes faites avec l'ammoniaque et quelques oxides, avec celles que l'on obtient en faisant bouillir, dans les circonstances convenables, un mélange d'alcool absolu et de nitrate de mercure ou d'argent. Jusqu'au travail entrepris et publié dernièrement par MM. Liebig et Gay-Lussac, sur la nature de ces préparations découvertes par Howard, on n'a-

vait que des idées imparfaites sur la manière d'être de cès dangereux composés. Ces savans chimistes ont reconnu que le mercure et l'argent fulminans d'Howard étaient des composés salins dans lesquels les bases, oxides de mercure ou d'argent, se trouvaient combinées avec un acide particulier quadruple, auquel ils ont donné le nom d'acide fulminique, d'où viennent les noms de fulminates,

d'argent, de mercure, etc.

Ces chimistes ont aussi découvert que la propriété fulminante de ces composés, réside principalement dans l'extrême mobilité des élémens de l'acide fulminique, qui peut transmettre sa propriété fulminante en se combinant à d'autres bases telles que la potasse, la soude, etc. Cet acide est composé d'hydrogène, d'oxigène et d'azote, dans les proportions propres à représenter l'acide cyanique, dont M. Gay-Lussac avait entrevu l'existence lors de son beau travail sur l'acide prussique; il faut ajouter à ces trois corps un quatrième élément qui est l'argent ou le mercure métalliques, suivant que l'on s'est servi pour la préparation fulminante de nitrates de mercure ou d'argent. Si cette manière de voir vient un jour à être démontrée, ce qui ne sera pas très facile, vu l'extrême danger de travailler ces sortes de matières, la nomenclature éprouvera encore un changement à l'égard de ces composés, et nous aurons des cyanates argenturés, hydrargirés, etc., comme nous avons déjà des hydro-cyanates ferrurés, argenturés, etc.

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
Ammoniaque	Alkali volatil caustique. — — fluor. Esprit de sel ammoniac.
 sulfurée. iodurée. et cyanogène. 	Voy. Sulfure d'ammoniaque. Voy. Iodure d'ammoniaque. V. Cyanure d'ammoniaque.
AMMONIATES.	AMMONIURES.
Combinaisons de l'ammoniaque avec les oxides métalliques.	
Proto - ammoniate de zinc	Oxide de zinc ammoniacal.
— de fer.Deuto-ammoniate d'étain	de fer ammoniacal.d'étain ammoniacal.
Proto - ammoniate de tungstène	— de tungstène ammoniacal.
Deuto-ammoniate de co- balt	— de cobalt ammoniacal.
	— de tellure ammoniacal.
	Eau céleste. Oxide de cuivre ammoniacal.
Proto - ammoniate de nickel	Oxide de nickel ammoniacal.
- de mercure	Mercure fulminant. Oxide de mercure ammonia-

cal.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons de l'ammoniaque avec les acides et hydracides.

Ammoniaque et acide borique. — — carbonique. — — phosphorique. — — phosphoreux. — — sulfurique. — — sulfureux. - - nitrique. — — nitreux. — — iodique. — — chlorique. — — hydro-chlorique. — — hydriodique. - hydro-fluorique. — — hydro-fluo-borique. — hydro-sulfurique. — — hydro-cyanique. — — arsénique. — — chromique. - molybdique. — — tungstique. — — columbique. — — antimonique. — — antimonieux. — — acétique (1).

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel ammoniacal.

Nomenclature ancienne.

⁽¹⁾ A cette série d'acides propres à entrer en combinaison avec l'ammoniaque, il faut ajouter tous ceux nouvellement découverts qui peuvent contracter des combinaisons semblables.

§ XIV. DES ALCALIS VÉGÉTAUX OU BASES SALIFIABLES ORGANIQUES VÉGÉTALES.

Il est difficile dans une nomenclature de classer rigoureusement les corps, comme on peut le faire dans un traité de chimie; la place que tiennent ici le cyanogène et l'ammoniaque en sont des exemples; nous n'aurions cependant pas trop su comment faire pour les placer ailleurs. C'est par la même raison que dans cette édition nous avons fait suivre ces corps, par les bases salifiables organiques, dont la découverte importante date seulement de quelques années. Ces bases ne pouvantéprouver aucune altération dans les proportions de leurs élémens, sans changer aussitôt de nature, et n'étant pas susceptibles, jusqu'ici du moins, de subir plusieurs degrés d'oxigénation, nous n'aurons pas besoin du secours des proto, deuto, trito, etc., pour désigner leurs combinaisons salines. Sous ce rapport, celles-ci sont fixes, elles peuvent cependant différer par les proportions réciproques des composans, et offrir des sels neutres, des sels acides, et des sels avec excès de bases. Tous les alcalis végétaux connus sont formés d'hydrogène, d'oxigène, de carbone, et d'une petite quantité d'azote.

Nous n'entrerons pas ici dans des détails relatifs aux propriétés qui distinguent ces diverses substances; nous renvoyons pour cela aux traités de chimie; nous nous bornerons simplement à donner une note historique très courte, en désignant les acides auxquels la base a été combinée.

1. Morphine.

Principe calmant de l'opium. Cette base a été découverte en 1817, par M. Suerterner, pharmacien à Imbeck, dans le Hanovre. Elle ne s'est trouvée jusqu'ici que dans l'opium, où elle y existe combiné avec l'acide méconique. Les combinaisons salines de morphine les plus usitées sont les acétates et sulfates de cette base. L'acétate est un médicament infidèle et qui devrait être rejeté de la médecine: il contient toujours un excès de base, et très souvent de la morphine libre. Le sulfate est constant dans ses proportions, et devrait être préféré.

On connaît encore les hydro-chlorate, citrate, tartrate et gallate de morphine.

2. Strychnine.

A été découverte en 1818, par MM. Pelletier et Caventou qui lui avaient d'abord donné le nom de Vauqueline. Cette substance se trouve dans la noix vomique, la fève Saint-Ignace, le bois de couleuvre, l'upas tieuté, fameux poison de Java. C'est un des plus violens poisons connus.

La strychnine se combine facilement aux acides,

et forme des sels très bien cristallisables.

On connaît les sulfate, nitrate, hydro-chlorate, tartrate, citrate, igazurate de strychnine.

3. Brucine.

Cet alcali végétal a été découvert en 1819, dans l'écorce de fausse angusture, par MM. Pelletier et Caventou. Depuis cette époque, les mêmes chimistes l'ont retrouvé dans la noix vomique, où il y existe conjointement avec la strychnine. La brucine est un poison actif. Elle se combine aux acides gallique, sulfurique, nitrique, hydro-chlorique, etc., et forme des gallate, sulfate, nitrate, hydro-chlorate de brucine.

4. Vératrine.

La vératrine, découverte en 1819 par MM. Pelletier et Caventou, fait le principe actif de la cévadille, de l'ellébore blanc et des colchiques, plantes où les auteurs l'ont trouvée. C'est à elle que l'ellébore surtout doit cette propriété irritante sur la membrane nasale, qui produit des éternuemens si violens.

Elle se combine aussi aux acides, et forme des sels à l'instar des alcalis précédens.

5. Emétine.

Principe actif des ipécacuanha. Découverte par MM. Magendie et Pelletier. Existe à l'état de gallate acide dans l'ipécacuanha. Ses combinaisons salines sont encore peu connues.

6. Delphine.

Découverte en 1819 par MM. Lassaigne et Feneulle, dans la graine de staphysaigre, delphinium staphysagria, à laquelle elle donne ses propriétés médicales et vénéneuses. Elle y existe à l'état de malate acide de delphine. Elle forme des sels avec les acides sulfurique, nitrique, hydro-chlorique et acétique.

7. Picrotoxine.

Cette base salifiable a été trouvée dans la graine du menispermum cocculus par M. Boullay. Elle s'y trouve à l'état de ménispermate acide de picrotoxine. Elle peut former avec les acides sulfurique, nitrique et muriatique, des sels qui sont toujours acides.

8. Cinchonine.

Extraite du quinquina gris par le Docteur Gomès de Lisbonne qui lui avait donné le non de cinchonin; elle fut reconnue pour être une base salifiable organique, par MM. Houton Labillardière, Pelletier et Caventou.

Les combinaisons de cette base avec les acides sont très nombreuses; les principales sont les sulfate, nitrate, hydro-chlorate, acétate, phosphate, arseniate, oxalate, gallate, tartrate, et kinate de cinchonine.

9. Quinine.

Découverte par MM. Pelletier et Caventou dans le quinquina jaune royal, et dans le quinquina rouge, où elle existe conjointement avec la cinchonine. C'est à ces deux bases que sont dues les propriétés fébrifuges des quinquinas généralement usités.

De toutes les combinaisons nombreuses formées par la quinine avec les acides, la plus employée, celle dont on fait usage aujourd'hui dans les deux hémisphères, est le sulfate de quinine. Cette base se combine également comme la cinchonine avec les principaux acides connus.

10. Caféine.

Base salifiable découverte dans le café, en même temps par MM. Robiquet, Caventou et Pelletier. Encore peu connuc.

11. Solanine.

Principe actif des baies de morelle (solanum nigrum), jouissant de propriétés alcalines, et propres à former avec les acides des sels peu ou point cristallisables. Découvert par M. Desfosses, pharmacien à Besançon.

REMARQUE.

Indépendamment de ces bases salifiables organiques, plusieurs chimistes en ont annoncé l'existence de quelques autres, telles que les digitaline, dans la digitale pourprée; esculine, dans l'écorce du marronier d'Inde; daturine, dans le datura stramonium; hyosciamine, dans la jusquiame; cicutine, dans la ciguë; rhubarbarine, dans la rhubarbe; atropine, dans la belladone, etc.; mais il est prudent, pour admettre ces nouveaux corps, d'attendre de nouvelles expériences de la part de leurs auteurs.

M. Godefroi, pharmacien de Paris, vient d'annoncer la découverte de la chélidonine, principe actif et alcalin de la chélidoine. Il faut également attendre que l'auteur ait publié son mémoire à ce sujet.

, k

Charles and the state of the st

DEUXIÈME DIVISION.

METAUX.

SECTION PREMIÈRE.

§ Ier. SILICIUM.

LE silicium, découvert à l'aide de la pile voltaïque, n'avait pu être obtenu qu'en quantité très minime et sous l'apparence de petits points brillans. M. Berzélius vient de publier un procédé très simple, à l'aide duquel on peut obtenir le silicium en quantité notable. Il suffit pour cela de chauffer dans un tube de verre fermé par un bout, du fluate double de silice et de potasse, avec quelques morceaux de potassium : il se fait une légère détonation et le silicium est réduit.

A la grande difficulté que l'on avait éprouvée jusqu'ici pour obtenir le silicium, on a pu penser que ce métal serait si combustible, qu'il serait impossible de le conserver à l'air sans le voir éprouver à l'instant une vive combustion. Loin de là, le silicium pur est incombustible, même dans le gaz oxigène, à la température ordinaire. L'eau, l'acide nitrique et l'eau régale ne l'attaquent point; mais l'acide fluorique le dissout un peu.

M. Berzélius a obtenu par un procédé semblable à celui qui est décrit plus haut, tous les métaux des terres. Mais il n'a pu isoler que le silicium et le zirconium, parce que les autres décomposent l'eau avec une puissante énergie.

Les combinaisons du protoxide de silicium avec les acides, sont très peu nombreuses, comme on va le voir plus bas. A une haute température, il se fond avec les oxides métalliques, et forme des

verres colorés.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Silicium.

Métal de la silice.

Protoxide de silicium (1).... Terre silicée.
— siliceuse.
Silice.

— et eau...... Voy. Hydrates.

Combinaisons du protoxide de silicium avec divers oxides.

Protoxide de silicium etoxide de calcium. Mélange qui constitue les mortiers, cimens, etc.

— et de potassium ou de sodium. C'est le verre.

⁽¹⁾ Quelques chimistes regardent le protoxide de silicium comme faisant fonctions d'acide à l'égard de quelques bases telles que la potasse etc., et lui ont donné le nom d'acide silicique.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de silicium avec les acides et hydracides.

Protoxide de silicium et acide hydro-fluorique.

— borique.

— phosphorique.
— chromique.

Voy. les articles de chacur de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel siliceux.

§ II. ZIRCONIUM.

Le zirconium, dont la pile voltaïque nous a fait connaître l'existence, a été obtenu en si petite quantité qu'on n'a pu décrire ses propriétés physiques.

Le zirconium s'obtient par le même procédé que le silicium. Ce métal est noir comme du charbon; il ne s'oxide ni dans l'eau ni dans l'acide muriatique, mais l'eau régale et l'acide fluorique le dissolvent. Il brûle à une température peu élevée avec une extrême intensité, et se convertit en une poudre blanche qui est de la zircone.

Ses combinaisons à l'état d'oxide sont très nombreuses, puisque tous les acides le dissolvent.

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
Zirconium:	Métal de la zircone.
Protoxide de zirconium	Terre de jargon. Zircone.
Protoxide de zirconium eau.	et Voy. Hydrates.
et phosphore.et chlore.	V. Protoxi-phosphuresV. Protoxi-chlorures.
<u> </u>	le de zirconium avec les acides dracides.
Protoxide de zirconium acide borique. — carbonique. — phosphorique. — hypophosphorique. — hypophosphoreux. — nitrique. — nitreux. — sulfurique. — hyposulfurique. — hyposulfureux. — sulfureux. — hyposulfureux. — hydro-sulfurique. — hydro-chlorique. — hydro-fluorique. — hydro-fluorique. — hydro-fluorique. — hydro-fluo-borique. — hydro-cyanique.	Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de zircone.

Nomenclature ancienne.

Protoxide de zirconium	et
acide iodique.	\
— arsénique.	pro-condition
— — chromique.	
— — molybdique.	ě.
— tungstique.	
— — columbique.	
— — antimonique.	
— — antimonieux.	e de la companya de l
— — acétique.	
— malique.	·
— — oxalique.	
— — benzoïque.	
— — citrique.	Voy.
— — fungique.	cun d
— — gallique.	avoir
— — kinique.	/partice
— — mellitique.	sel de
— — morique.	
— — succinique.	1
— — tartarique.	
— — camphorique.	
— — mucique.	
— — pyro-tartarique.	
— subérique.	Ken a
— — zumique.	8
— — urique.	
— — rosacique.	
— — amniotique.	
— — sébacique.	
— — lactique.	1

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de zircone.

§ III. ALUMINIUM.

Les propriétés de l'aluminium nous sont aussi inconnues que celles des précédens. Il nous suffira de dire que M. Davy n'en a pu obtenir que des grains infinimens petits, qu'il lui a été impossible d'examiner; ils se sont transformés de suite en oxide, en absorbant l'oxigène de l'air.

L'oxide d'aluminium est blanc, doux au toucher, légèrement styptique, infusible et retenant toujours de l'eau, même à un degré de température très élevé. Sa pesanteur spécifique, d'après

Kirwan, est de 2,00.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Aluminium.	Métal de l'alumine
Protoxide d'aluminium	Terre de l'alun. Argile pure. Alumine. Base de l'alun.
Protovide d'aluminium	

Voy. Hydrates.

- et phosphore.
- et soufre.
- et chlore.
- et de silicium.

- V. Oxi-phosphures:
- V. Oxi-sulfures.
- V. Oxi-chlorures.
- V. Silicium.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide d'aluminium avec les acides et hydracides.

Protoxide d'aluminium e
acide borique.
— — carbonique.
— — phosphorique.
— — phosphoreux.
— – nitrique.
— — nitreux.
—— sulfurique.
— — sulfureux.
— — chlorique.
— — iodique.
— — hydro-sulfurique.
— hydro-chlorique.
— — hydriodique.
— — hydro-fluorique.
— — hydro-fluo-borique.
— — hydro-cyanique.
— — arsénique.
— — molybdique.
— chromique.
— — tungstique.
— — columbique.
— — antimonique.
— — antimonieux:
— — acétique.
— — maliquė.
— — oxalique.
— benzoïque.
— — citrique.
— — fungique.
— gallique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'alumine.

Nomenclature ancienne.

Protoxide d'aluminium acide kinique. — mellitique. — morique. — succinique. — tartarique. — camphorique. — mucique. — pyro-tartarique. — subérique. — zumique. — urique. — urique. — amniotique. — sébacique. — lactique.	Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'alumine.
*	, ž

§ IV. YTTRIUM.

L'yttrium est moins connu que le silicium et le zirconium; on ignore si ses combinaisons existent; mais celles où il est à l'état d'oxide sont très multipliées.

Le protoxide d'yttrium est blanc, infusible, et d'une pesanteur spécifique de 4,842 suivant Ecke-

berg.

MM. Gadolin et Vauquelin l'ont particulièrement fait connaître. C'est le premier qui l'a découvert dans l'ytterbite.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Yttrium.	Métal de l'yttria.
Protoxide d'yttrium	Gadolinite. Yttria.
 — d'yttrium et eau. — et phosphore. — et soufre. 	Voy. Hydrates. Voy. Oxi-phosphures. Voy. Oxi-chlorures.

Combinaisons du protoxide d'yttrium avec les acides et hydracides.

Protoxide d'yttrium et acide borique. — carbonique. — phosphorique. — phosphoreux. — sulfurique. — sulfureux. — chlorique. — nitrique. — nitreux. — hydro-sulfurique. — hydro-fluorique. — hydro-fluorique. — hydro-chlorique. — hydro-cyanique. — molybdique. — molybdique. — chromique. — tungstique. — columbique.	Voy. les articles de cha- cun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'yttria.
---	---

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

35	
Protoxide d'yttrium et acide	
antimonique.	t t
— — antimonieux.	
— — acétique.	
— — malique.	
— — oxalique.	
— — benzorque.	
—— citrique.	
- fungique.	
— gallique.	
— kinique.	Voy. les articles de cha-
— mellitique.	
	cun de ces acides pour
— — morique.	avoir la dénomination
— — succinique.	particulière de chaque
— — tartarique.	sel d'yttria.
— — camphorique.	
— mucique.	
— pyro-tartarique.	
— — subérique.	
— — zumique.	
— — urique.	
— — rosacique.	
— — amniotique.	1
— sébacique.	
- lactique.	1
inougho.	

§ V. THORINIUM.

Le thorinium est inconnu; la thorine ou oxide de thorinium, d'où on pourrait l'extraire, n'a pu

être encore réduite à l'état métallique.

La thorine est une terre découverte, il y a quelques années, par M. Berzélius; il a tiré son nom de celui de Thor, ancienne divinité scandinave. Cette terre est très rare, et aucun chimiste n'a pu encore répéter les expériences du chimiste suédois; qui n'a eu lui-même à sa disposition qu'un demi gramme de cette terre.

La thorine a quelques caractères qui la rapprochent de la zircone, seule terre avec laquelle on pourrait la confondre; mais elle s'en distingue par des propriétés tellement différentes, qu'elles assignent à la thorine une place distincte, comme composé nouveau.

Les composés que la thorine est susceptible de former sont très-peu nombreux. Cependant on sait qu'elle se dissout dans les acides nitrique et hydrochlorique.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Protoxide de thorinium.

Thorine.

Combinaisons du protoxide de thorinium avec les acides et hydracides.

Protoxide de thorinium et acide sulfurique.

Nomenclature ancienne.

Protoxide de thorinium et acide nitrique.

— — hydro-chlorique.

— — oxalique.

§ VI. GLUCINIUM.

La nature et les propriétés du glucinium ne nous sont pas plus connues que celles des précédens. On sait seulement que, comme ces derniers, il peut être amené à l'état métallique, mais qu'il repasse subitement à l'état d'oxide.

Le protoxide de glucinium, ou glucine, est blanc, insipide, infusible, retenant toujours un peu d'eau dans ses mollécules, mais ne se durcissant pas, ni ne prenant pas de retrait, comme l'alumine, lorsqu'on le soumet à un haut degré de chaleur. Sa pesanteur spécifique est de 2,967, selon M. Eckeberg: c'est le célèbre Vauquelin qui en a fait la découverte.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Glucinium. Protoxide de glucinium.

— et eau.

— et phosphore.

- et chlore.

Métal de la glucine.
Glucine.
Voy. Hydrates.

V. Oxi-phosphures.

V. Oxi-chlorures.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de glucinium avec les acides et hydracides.

Protoxide de glucinium e
acide borique.
— — carbonique.
— — phosphorique.
— — phosphoreux.
— — sulfurique.
— — sulfureux.
— — chlorique.
— — iodique.
— — nitrique.
— — nitreux.
— — hydro-sulfurique.
hydro-fluorique.
- hydro-fluo-borique.
- hydro-chlorique.
— hydriodique.
- hydro-cyanique.
— arsénique.
— — molybdique.
— — chromique.
— tungstique.
— — columbique.
— — antimonique.
— — antimonieux.
— — acétique.
— — malique.
— — oxalique.
— benzoïque.
— — citrique.
—— fungique.

Voy.lesarticles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de glucine.

Nomenclaturé ancienne,

Protoxide de glucinium	et \
acide gallique.	
— — kinique.	
— — mellitique.	
— — morique.	
— succinique.	
tartarique.	Voy. les articles de cha-
— — camphorique.	cun de ces acides pour
— — mucique.	avoir la dénomination
— — pyro-tartarique,	particulière de chaque
— — subérique.	sel de glucine.
— — zumique.	
— urique.	
— — rosacique.	
— — amniotique.	
— – sébacique.	
—— lactique.	1

S VII. MAGNÉSIUM,

Il semble, d'après les expériences de M. Davy, que le magnésium ait moins d'attraction pour l'oxigène que les corps précédens, car ce savant est parvenu à apprécier approximativement la quantité nécessaire de ce principe pour l'amener à l'état d'oxide : il l'évalue à 66 de métal par 100.

L'oxide de magnésium est une poudre blanche, légère, douce, inodore, qui verdit le sirop de mauve et de violette, sans cependant donner une saveur alcaline. Sa pesanteur spécifique, d'après Kirwan, est de 2,3.

Le protoxide de magnésium est infusible : le soufre, le phosphore et le chlore, sont les seuls de tous les corps simples avec lesquels il se combine.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Magnésium.

Protoxide de magnésium.

- de magnésium et eau.
- et phosphore.
- et soufre.
- et chlore.

Métal de la magnésic.

Magnésic blanche calcinée.

Voy. Hydrates.

Voy. Oxi-phosphures.

Voy. Oxi-sulfures.

Voy. Protoxi-chlorures.

Combinaisons du protoxide de magnésium avec les acides et hydracides.

Protoxide de magnésium et acide borique.

— — carbonique.

— — phosphorique.

— hypophosphorique.— hypophosphoreux.

— — phosphoreux.

— — sulfurique.

— — sulfureux.

— — chlorique.

— — iodique.

— — nitrique.

— — nitreux.

— — hydro-fluorique.

- - hydro-sulfurique.

— hydro-chlorique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel magnésien.

Nomenclature ancienne.

Protoxide de magnésium et
acide hydriodique.
- hydro-cyanique.
— — arsénique.
— — molybdique.
— — chromique.
— — tungstique.
— — columbique.
antimonique.
— — antimonieux.
— — acétique.
— — malique.
— — oxalique.
— benzoïque.
citrique.
fungique.
— gallique.
kinique.
— mellitique.
— — morique.
— — succinique.
— — tartarique.
— — camphorique.
— mucique.
— pyro-tartarique.
— — subérique.
— — zumique.
— — urique.
— rosacique.
— — amniotique.
— — sébacique.

- lactique.

Voy.lesarticles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel magnésien.

SECTION DEUXIÈME.

S 1er. CALCIUM.

Le calcium, rangé dans la même classe que le strontium et le barium, paraît être celui des trois qui tient le plus opiniatrément à l'oxigène; il n'est pas plus connu que ces derniers. M. Davy évalue son oxigène, lorsqu'il est à l'état d'oxide, à 73,5 de métal pour ê.

On obtient le calcium de la même manière que le strontium et le barium; ce procédé consiste, comme on le sait, à soumettre son oxide à l'action

de la pile.

M. Thénard est parvenu à combiner le protoxide de calcium avec une plus forte d'ose d'oxigène qu'il a évaluée à deux fois aussi grande que celle qu'il contenait déjà : ce nouveau deutoxide ne peut se combiner aux acides, qu'en perdant son oxigène et revenant à l'état de protoxide.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Calcium.

Protoxide de calcium.

— et eau.

- et phosphore.

— et soufre.

- et chlore.

— et cyanogène.

Deutoxide de calcium.

Métal de la chaux vive.

Chaux vive. Voy. Hydrates.

V. Protoxi-phosphures.

V. Protoxi-sulfures.

V. Protoxi-chlorures.

V. Protoxi-cyanures.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de calcium avec les acides et hydracides.

Protoxide de calcium etacide
borique.
— — carbonique.
— phosphorique.
— hypophosphorique.
— — hypophosphoreux.
— — phosphoreux.
— — sulfurique.
— — sulfureux.
chlorique.
— — iodique.
— — nitrique.
— — nitreux.
— — hydro-fluorique.
— — hydro-sulfurique.
— hydro-chlorique.
— — hydriodique.
— hydro-cyanique.
— hydro-fluo-borique.
— arsénique.
— — molybdique.
chromique.
- tungstique.
— — columbique.
— antimonique.
— — antimonieux.
— — acétique.
— — malique.
— — oxalique.

– benzoïque.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel calcaire en particulier.

Nomenclature ancienne.

Protoxide de calcium et acide citrique. — — fungique. — — gallique. — — kinique. — — mellitique. — — morique. Voy. les articles de — — succinique. chacun de ces acides — — tartarique. pour avoir la dénomina-— — camphorique. tion de chaque sel cal-— — mucique. caire en particulier. — pyro-tartarique. — — subérique. — — zumique. - urique. — — rosacique. — — amniotique. — — sébacique. — — lactique.

§ II. STRONTIUM.

On est aussi peu instruit sur les propriétés du strontium, que sur celles du précédent; on ne peut obtenir que des grains métalliques de ce corps, et ils ont tant d'affinité pour l'oxigène, qu'ils se transforment de suite en oxide de ce métal (ou strontiane). M. Davy évalue les proportions de ce dernier à 86 de métal pour 100.

A l'état de protoxide, le strontium contracte des combinaisons très nombreuses dont nous allons donner la dénomination.

Le strontium forme un deutoxide dont nous devons la connaissance à M. Thénard; mais il n'est pas plus capable que le deutoxide de calcium de former des sels avec les acides.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Strontium. Protoxide de strontium.

Protoxide destrontium eteau. Voy. Hydrates.

- et phosphore.
- et soufre.
- et chlore.
- et cyanogène.

Deutoxide de strontium.

Métal de la strontiane.

Strontiane pure.

V. Protoxi-phosphures.

V. Protoxi-sulfures.

V. Protoxi-chlorures.

V. Protoxi-cyanures.

Combinaisons du protoxide de strontium avec les acides et hydracides.

Protoxide de strontium et acide borique.

— — carbonique.

— — hypophosphorique.

— hypophosphoreux.
— phosphoreux.

— — sulfurique.

— — hyposuffurique.

— — hyposulfureux.

— — sulfureux.

— — chlorique.

— — iodique.

— — nitrique.

- - nitreux.

- - hydro-fluorique.

— — hydro-fluo-borique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de strontiane en particulier.

Nomenclature ancienne:

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de strontiane en particulier.

S III. BARIUM.

La quantité de barium qu'on obtient est si petite, qu'on n'a pu donner encore bien exactement le détail de ses propriétés: il est brillant, plus pesant que l'eau, ayant une attraction extrêmement forte pour l'oxigène. Si l'on en croit les analyses les plus soignées, le protoxide de barium ou baryte contiendrait environ 90,5 de métal pour 100.

Le barium est susceptible d'un second degré d'oxigénation dont nous devons encore la connaissance à M. Thénard. Ce deutoxide ne s'unit pas plus que les autres aux précédens acides, et ne

forme point de sels.

Le barium s'unit au mercure et forme un amalgame d'où l'on peut le retirer par la distillation.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Barium.

Protoxide de barium.

-- et eau.

- et phosphore.

Protoxidede barium et soufre. V. Protoxi-sulfures.

— et chlore.

— et cyanogène.

Deutoxide de barium.

Métal de la baryte.

Baryte pure.

Voy. Hydrates.

V. Protoxi-phosphures.

V. Protoxi-chlorures.

V. Protoxi-cyanures.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de barium avec les acides et hydracides.

Protoxide de barium et acid
borique.
— — carbonique.
— — phosphorique.
— — phosphoreux.
— — sulfurique.
— — sulfureux.
— — nitrique.
— — nitreux.
— — chlorique.
— — iodique.
— — iodique. — — hydro-fluorique.
— hydro-sulfurique.
— hydro-chlorique.
— — hydriodique.
— hydro-fluo-borique.
— hydro-cyanique.
— — arsénique.
— chromique.
— — molybdique.
— — tungstique.
— — columbique.
— — antimonique.
— — antimonieux.
— — acétique.
— — malique.
— — oxalique.
— — benzoïque.
— — citrique.
— — fungique.
— — gallique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de baryte en particulier.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Protoxide de Darium et aci	ide\
kinique.	•
— mellitique:	
— — morique.	
— — succinique.	
— — tartarique.	Voy. les articles de cha-
— — camphorique.	cun de ces acides pour
—— mucique.	avoir la dénomination
— pyro-tartarique:	de chaque sel de baryte
— subérique.	en particulier.
— zumique. — urique.	on particular.
— — rosacique.	
— amniotique.	
— sébacique.	
—— lactique.	

S IV. SODIUM.

Le sodium a beaucoup d'analogie avec le potassium, quant aux propriétés physiques: mais il en diffère par son affinité plus grande pour l'oxigène; par sa pesanteur spécifique, qui est de 0,972 à la température de + 15°; et par sa fusibilité, qui demande + 90° pour s'effectuer. La volatilité du sodium n'est pas non plus aussi bien constatée que celle du potassium.

Ce corps a été découvert par M. Davy, et particulièrement étudié par MM. Thénard et Gay-Lussac.

Le sodium forme également deux oxides avec l'oxigène, et ses combinaisons dans l'état d'oxide au minimum sont très nombreuses.

Le sodium forme aussi des alliages avec les métaux, et se combine avec quelques corps simples non métalliques.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Sodium.

Sodium et phosphore.

- -et soufre.
- et chlore.
- et iode.

Voy. Phosphures.

Voy. Sulfures.

Voy. Chlorures.

Voy. Iodures.

Alliages du sodium avec les métaux cassans.

Sodium et bismuth.

- et arsenic.
- —et antimoine.

Ces alliages sont cassans.

Alliages du sodium avec les métaux ductiles:

Sodium et mercure.

- et potassium.

— et étain.

— et plomb.

- et zinc.

- et fer.

Tous ces alliages sont cassans, excepté celui de fer, dont on ne connaît point les proportions pour le rendre ductile ou cassant.

Combinaisons du sodium avec l'oxigène.

Protoxide de sodium....... Soude pure.

— caustique.

Ancien deutoxide de sodium.

Deutoxide de sodium.

Nomenclature ancienne.

Protoxide de sodium et eau.	Voy. Hydrates.
— et phosphore.	V. Protoxi-phosphures.
— et soufre.	\hat{V} . — sulfures.
— et chlore.	V. — chlorures.
— et cyanogène.	V. — cyanures.
· C	
	7' 7
Combinaisons du protoxide de	
hydraci	des.
The second second	
Protovido do sodium et soide	
Protoxide de sodium et acide	= -
borique. — carbonique.	
± :	6
— phosphorique. — phosphoreux.	1
- sulfurique.	The second second second
—— sulfureux.	
— chlorique.	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
— — iodique.	يا ازرال
— nitrique.	Voy. les articles de cha-
— nitreux.	cun de ces acides pour
— hydro-fluorique.	avoir la dénomination
— hydro-sulfurique.	de chaque sel de soude
— hydro-chlorique.	en particulier.
— hydriodique.	
— hydro-fluo-borique.	
— hydro-cyanique.	
— arsénique.	
— — molybdique.	
chromique.	
— tungstique.	
- columbique.	1

Nomenclature ancienne.

Protoxide de sodium et acide	\
antimonique.	
— — antimonieux.	
— acétique.	
—— malique.	
— — oxalique. — — benzoïque.	
—— citrique.	
funciano	
— — fungique.	
—— gallique.	
—— kinique.	Voy. les articles de cha-
— mellitique.	cun de ces acides pour
— — morique.	\ avoir la dénomination
— — succi <mark>nique.</mark>	de chaque sel de soude
— tartarique.	en particulier.
— camphorique.	
— — mucique.	
— — pyro-tartarique.	,
— — subérique.	
— — zumique.	
— — urique. — — rosacique.	
— rosacique.	
— — amniotique.	
— sébacique.	/
— — lactique.	
in our que	

§ V. Potassium.

C'est la découverte de ce nouveau corps qui a produit une si grande révolution en chimie et qui a si singulièrement accru le domaine de nos connaissances. On avait déjà fait de belles expériences avec la pile de Volta, mais elle n'avait pas encore servi à la désoxigénation de ce qu'on appelait alors terres et alcalis. Ce fut M. Davy, célèbre chimiste anglais, qui le premier en fit l'essai. Ses premières expériences ne furent pas plutôt connues de nos chimistes, qu'ils les répétèrent; et avec cet esprit d'ordre, avec ce tact, avec ce génie de la science qu'ils possèdent à un degré si éminent, ils parvinrent bientôt à surpasser le chimiste anglais; et on peut dire que s'ils n'ont pas la gloire de la découverte, ils ont le mérite d'avoir fait toutes celles qui en ont été les conséquences. Ce sont MM. Thénard et Gay-Lussac qui, en décomposant la potasse par le fer, sont parvenus à obtenir le potassium en assez grande quantité pour faire les expériences et former ses diverses combinaisons.

Le potassium est solide, d'un éclat métallique semblable à celui du plomb, susceptible d'être pétri entre les doigts comme de la cire, se laissant couper très-facilement par un instrument tranchant. Son intérieur représente une infinité de petites particules métalliques brillantes.

Sa pesanteur spécifique est de 0,865, l'eau étant 1,000; elle est un peu plus grande que celle de

l'huile de naphte pure : aussi l'y reçoit-on et l'y conserve-t-on.

Ce corps est extrêmement combustible; sa seule exposition à l'air suffit pour l'enflammer et le convertir en protoxide de potassium ou potasse; il est fusible à + 58°; à une température plus élevée il se volatilise.

Le potassium est susceptible de deux degrés d'oxidation. Son deutoxide ne contracte aucune combinaison connue, tandis que son protoxide en forme de très-nombreuses.

Le potassium se combine à quelques corps combustibles non métalliques et s'allie à plusieurs métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Potassium.

Potassium et hydrogène.

- et phosphore.
- et soufre.
- et chlore.
- et iode.

Métal de la potasse.

Voy. Hydrures.

Voy. Phosphures.

Voy. Sulfures.

Voy. Chlorures.

Voy. Iodures.

Alliage du potassium avec les métaux cassans.

Potassium et bismuth.

- tellure.
- arsenic.
- antimoine.

Ces alliages sont tous

- nitreux.

- hydro-fluorique.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Alliages du potassium avec les métaux ductiles.

-			
Potassium et mercure.	Ces alliages sont tous		
— sodium.	cassans, excepté celui de		
— étain.	fer, dont on ne connaît		
— plomb.	point les proportions		
-zine.	pour le rendre ductile		
— fer.	ou cassant.		
	,		
Combinaisons du potassium avoc l'oxygène.			
Protoxide de potassium	Potasse pure.		
Deutoxide de potassium,	1		
Protoxide de potassium ethy-	*		
drogène	V. Hydrogène potassé.		
— et eau.	¹ V. Hydrates.		
— et phosphore.	V. Deutoxi-phosphures.		
— et soufre.	V. Deutoxi-sulfures.		
- et chlore.	V. Deutoxi-chlorures.		
— et cyanogène.	V. Deutoxi-cyanures.		
8 - 2 3	, , , <u>, , , , , , , , , , , , , , , , </u>		
Combinaisons du protoxide de potassium avec les acides			
ct hydracides.			
	®s.		
Protoxide de potassium et			
acide borique.			
— carbonique.			
— — phosphorique.	Voyez les articles de		
— — phosphoreux.	chacun de ces acides		
— — sulfurique.	pour avoir la dénomina-		
— — sulfureux.	tion de chaque sel de po-		
—— chlorique.	tasse en particulier.		
— — iodique.	1		
- nitrique.	5		

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Protoxide de potassium o	et\
acide hydro-chlorique	
— — hydriodique.	
— — hydro-sulfurique.	
hydro-fluo-borique.	
— — hydro-cyanique.	
— — arsénique.	
— — molybdique.	
— — chromique.	
— — tungstique.	
— — antimonique.	
— — antimonieux.	
— — acétique.	
— — malique.	
— — oxalique.	Voyez les articles de
— — benzoïque.	chacun de ces acides
— — citrique.	pour avoir la dénomina-
— — fungique.	tion de chaque sel de po-
— — gallique.	tasse en particulier.
— — kinique.	table of particular
— — mellitique.	
— — morique.	3
— — succinique.	
— — tartarique.	
— — camphorique.	
— mucique.	8
— pyro-tartarique.	
— — subérique.	
— — zumique.	
— — urique.	
— — rosacique.	
— — amniotique.	
— sébacique.	
— Lactique.	/

S VI. LITHIUM.

Le lithium est le radical de la lithine ou lithion, découvert, il y a quelques années, par M. Arfedwson, dans quelques minéraux, tels que la tourmaline verte.

La lithine n'a point encore été amenée à l'état métallique, mais il est bien probable que ce métal, qu'il serait d'ailleurs facile d'obtenir par les procédés connus, si la lithine était moins rare, jouit de propriétés analogues à celles des métaux précédens.

Le nom de ce métal est tiré d'un mot grec qui ignific lanideus

signifie lapideus.

Le lithium se combine avec l'oxigène dans une seule proportion, et constitue la lithine ou protoxide de lithium.

Les combinaisons du protoxide de lithium avec les acides sont très nombreuses. Cet oxide est un alcali puissant qui marche à la suite de ceux des métaux potassium et sodium.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Lithium.

Métal de la lithiue.

Lithine.

Lithine.

Protoxide de lithium et acide
carbonique.

— sulfurique.
— nitrique.
— phosphorique, etc.

TROISIÈME SECTION.

S Ier. MANGANÈSE.

Métal solide, d'un blanc grisàtre, d'une dureté égale à celle du fer, et d'une pesanteur spécifique de 6,850 suivant Bergmann, et de 7,000 suivant Hyelm. Il n'est attirable à l'aimant que quand il contient du fer, dont il est bien difficile de le purger entièrement. Il est doué d'une grande affinité pour l'oxigène; sa seule exposition à l'air suffit pour l'amener à l'état d'oxide noir; on ne peut le conserver à l'état métallique que sous l'huile, l'eau ou le mercure.

Le manganèse est très difficilement fusible; il exige, selon Guyton, 160 degrés de chaleur au pyromètre de Wedgewood pour se fondre. Ce métal est susceptible de quatre degrés d'oxidation : 1° le protoxide est blanc à l'état d'hydrate; 2° le deutoxide est d'un brun rouge; 3° le tritoxide d'un brun noirâtre, et 4° le tétroxide d'un noir grisàtre.

Il existe encore un cinquième oxide de manganèse, qui sature la potasse dans le caméléon minéral, et que MM. Chevillot et Edwards ont appelé acide manganésique, mais on n'a pu encore isoler cet oxide.

Le manganèse peut s'unir au soufre et au phosphore ainsi qu'au chlore et à l'iode, et former des sulfures, etc. Il s'allie également à un assez grand nombre de métaux; mais ces alliages sont peu connus.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Manganèse.

Régule de manganèse.

Combinaisons du manganèse avec les corps combustibles non métalliques.

Manganèse et phosphore.

- et soufre.

- et chlore.

- et iode.

Voy. Phosphures.

Voy. Sulfures.

Voy. Chlorures.

Voy. Iodures.

Alliages du manganèse avec les métaux ductiles.

Manganèse et zinc.

— et fer.

- et cuivre.

- et or.

Les alliages du manganèse avec les autres métaux sont inconnus pour la plupart, ou n'ont pu s'effectuer.

Combinaisons du manganèse avec l'oxigène.

Protoxide de manganèse. . . Oxide blanc de manganèse.

Deutoxide de manganèse..... Oxide brun rouge de manganèse.

Tritoxide de manganèse..... Oxide brun noir de manganèse.

Tétroxide de manganèse..... Oxide noir grisâtre de manganèse. Péroxide de manganèse.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de manganèse avec les acides et hydracides.

Protoxide de manganèse	et
acide borique.	
— — carbonique.	
— — phosphorique.	
— — sulfurique.	Voy. les articles de cha-
— — nitrique.	cun de ces acides pour
— — hydro-fluorique.	avoir la dénomination
— — hydro-chlorique.	de chaque sel de manga-
— — hydriodique.	nèse en particulier.
— arsénique.	
— benzoïque.	
— — fungique.	
— — tartarique.	/

Combinaisons du deutoxide de manganèse avec les acides et hydracides.

Deutoxide de manganèse et acide carbonique. — nitrique. — acétique. — oxalique.	Voy. les articles de cha cun de ces acides pour avoir la dénomination
- oitriquo	de chaque sel de manga nèse en particulier.

§ II. ZINC.

C'est à ce métal que sont dues toutes les belles découvertes obtenues par la pile voltaïque : ce fut en mettant une lame de zinc entre les lèvres que Galvani s'aperçut qu'il avait un pole opposé à une pièce d'argent qu'il y mit aussi. C'est ainsi que, pour le physicien observateur, le moindre indice suffit pour ouvrir la route aux plus hautes découvertes.

Le zinc est un métal blanc, bleuâtre, lamelleux, cristallisable, cassant lorsqu'il est froid, susceptible d'une grande malléabilité lorsqu'il est chauffé à 100° centigrades: à une plus haute chaleur il se volatilise. Lorsqu'on le frotte entre les doigts, il manifeste sensiblement une odeur et une saveur qui lui sont propres. Ce métal est assez ductile pour passer à la filière. Sa pesanteur spécifique est de 7,1908 lorsqu'il est écroui.

Le zinc est susceptible de deux degrés d'oxidation: l'ancien protoxide gris n'est plus admis par les chimistes, de manière que l'ancien deutoxide est devenu le protoxide actuel; le nouveau deutoxide a été découvert par M. Thénard, en faisant réagir l'eau oxigénée sur le protoxide. Le protoxide seul est susceptible de s'unir aux acides et de former des sels; le deutoxide n'en forme point, il abandonne son oxigène lorsqu'on le met en contact avec les acides, et redevient protoxide.

Le zinc se combine avec la plupart des corps

combustibles, et s'allie avec beaucoup de métaux : ces dernières combinaisons surtout sont d'une grande importance pour les arts.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

 $\mathbf{Zinc.}$ Speltre. $\mathbf{Zinc.}$

Combinaisons du zinc avec les corps combustibles non métalliques.

— et phosphore.

— et soufre.

- et chlore.

- et iode.

Voy. Phosphures.

Voy. Sulfures.

Voy. Chlorures.

Voy. Iodures.

Alliages du zinc avec les métaux cassans.

Zinc et manganèse.

- et arsenic.

– et molybdène.

- et antimoine.

- et bismuth.

Ces alliages existent; mais on ne connaît point les proportions nécessaires pour les rendre ductiles ou cassans.

Nomenclature ancienne.

Alliages du zinc avec les métaux ductiles.

Zinc et sodium.

- et potassium.
- et fer.
- et étain.
- et cuivre.
- et plomb.
- et mercure.
- et argent.
- et or.
- et platine.

Ces alliages sont généralement cassans, excepté ceux de cuivre et d'étain, qui sont ductiles.

Celui de cuivre porte différens noms, tels que laiton ou cuivre jaune, pinchebec, métal du prince Robert, tombac, similor, etc.

Combinaisons du zinc avec l'oxigène.

Protoxide de zinc.

Deutoxide de zinc.

Protoxide de zinc et eau.

- et cyanogène.

- de zinc et chlore.

Oxide blanc de zinc.

V. Hydrates.

V. Protoxi-cyanures.V. Protoxi-chlorures.

Combinaisons du protoxide de zinc avec les acides.

Protoxide de zinc et acide Voy. Carbonates. carbonique.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de zinc avec les acides et hydracides.

Protoxide de zinc et acid	$e\setminus$
borique.	
— — phospĥorique.	
— — sulfurique.	16
— — sulfureux.	
— — chlorique.	
— — iodique.	
— — nitrique.	1
— — hydro-fluorique.	Voy. les articles de cha-
— hydro-chlorique.	cun de ces acides pour
- hydriodique.	avoir la dénomination
— — arsénique.	de chaque sel de zinc en
— acétique.	particulier.
— — malique.	
— — oxalique.	
— — benzoïque.	
— — citrique.	
— — gallique.	
— — succinique.	
— — tartarique.	
— — fungique.	/

S III. FER.

Ce métal est trop connu, ainsi que ses propriétés, pour que nous les décrivions; il nous suffit de dire que sa pesanteur spécifique est 7,788, et qu'il se fond à une température évaluée à 158° de Wedgewood.

Le fer se combine avec l'oxigène en trois proportions : le protoxide de fer est blanc, il n'existe qu'à l'état d'hydrate; le deutoxide est noir, le tri-

toxide est rouge.

Le fer se combine avec tous les corps combustibles simples non métalliques, excepté l'azote, ainsi qu'avec presque tous les métaux, d'où résultent des alliages qui sont très utiles dans les arts.

Nous désignons ici toutes ces combinaisons avec la plus grande exactitude.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Fer. Mars.

Combinaisons du fer avec les corps simples non métalliques.

Fer et bore.

— et carbone.

— et phosphore.

— et soufre.

— et chlore.

— et iode.

Voy. Borures.
Voy. Carbures.
Voy. Phosphures.
Voy. Sulfures.
Voy. Chlorures.
Voy. Iodures.

Nomenclature ancienne.

Alliages du fer avec les métaux cassans.

Fer et manganèse.

- et arsenic.
- et molybdène.
- et tungstène.
- et antimoine.
- et titane.
- et cobalt.
- et bismuth.

Les proportions pour rendre ces alliages ductiles ou cassans sont inconnues.

Alliages du ser avec les métaux ductiles.

Fer et sodium.

- et potassium.
- et zinc.
- et étain.
- et plomb.
- et cuivre.
- et mercure.
- et nickel.
- et argent.
- et osmium.
- et palladium.
- et rhodium.
- et or.
- et platine.
- et iridium.

Cinq seulement de ces alliages sont ductiles, savoir : ceux d'étain, d'argent, or, palladium et platine. On ne connaît point de proportions justes pour rendre les autres ductiles ou cassans.

Combinaisons du fer avec l'oxigène.

Protoxide de fer.
Deutoxide de fer.
Tritoxide de fer.
Protoxide de fer et eau.

- et ammoniaque.

Oxide de fer blanc.
— de fer noir.

— de fer rouge. Voy. Hydrates.

V. Ammoniates.

Nomenclature ancienne.

Deutoxide de fer et chlore.

V. Deutoxi-chlorures.

- et cyanogène.

V. Deutoxi-cyanures.

Combinaisons du protoxide de fer avec les avides et hydracides.

Protoxide de fer et acide borique. — — carbonique. — — phosphorique. — — sulfurique. - nitrique. - - hydro-chlorique. — – acétique. — — malique. —— oxalique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de fer au minimum en particulier.

Combinaisons du tritoxide de ser avec les acides et hydracides.

Tritoxide de fer et acide phosphorique. — <u> sulfurique</u>.

— — nitrique.

— gallique.

— — chlorique.

— — iodique.

— — hydro-chlorique.

-- hydro-fluorique.

— hydriodique.

— hydro-cyanique.

— acétique.

— — oxalique. — — benzoïque.

— — citrique.

— — gallique.

— mellitique.

— — tartarique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de fer au maximum en particulier.

S IV. ETAIN.

Il en est de ce métal comme du fer; il est généralement connu; sa pesanteur spécifique est de

7,291, et de 7,299 lorsqu'il a été écroui.

Il est malléable, mais peu tenace, presque pas élastique et très peu sonore. Il se fond à 227°,77 centigrades; il peut cependant se réduire en vapeurs si on augmente la température; et si on le laisse refroidir lentement après l'avoir fondu, il cristallise en prismes rhomboïdaux.

L'étain se combine avec l'oxigène en deux proportions, suivant M. Proust : la première forme l'oxide jaune, composé de 80 parties d'étain et de 20 d'oxigène; la deuxième l'oxide blanc, con-

tenant 28 d'oxigène.

M. Berzélius a cru devoir appeler le péroxide d'étain, acide stamnique; parce que cet oxide est susceptible de former des combinaisons avec les alcalis.

L'étain se combine avec plusieurs corps combustibles simples, et forme des alliages avec beaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Jupiter.

Etain.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons de l'étain avec les corps combustibles non métalliques.

Etain et phosphore.

- et soufre.

- et chlore.

- et iode.

Voy. Phosphures.

Voy. Sulfures.

Voy. Chlorures.

Voy. Iodures.

Alliages de l'étain avec les métaux cassans.

Etain et molybdène.

- et tungstène.

- et arsenic.

- et antimoine.

- et bismuth.

- et cobalt.

L'alliage d'étain et d'arsenic est légèrement ductile; les autres sont cassans ou indéterminés dans leurs proportions.

Alliages de l'étain avec les métaux ductiles.

Etain et sodium.

- et potassium.

- et zinc.

— et fer.

- et cuivre.

- et nickel.

— et plomb.

- et mercure.

— et argent.

- et palladium.

- et or.

- et platine.

Les alliages de sodium, de potassium, de mercure, de palladium et de platine, sont cassans; les autres sont tous ductiles, excepté celui de nickel, dont les proportions sont indéterminées.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons de l'étain avec l'oxigène.

Protoxide d'étain.

Oxide gris noirâtre d'étain.

Deutoxide d'étain.....

(— blanc d'étain. (Acide stamnique.

Protoxide d'étain et cyano- V. Protoxi-cyanures. gène.

Deutoxide d'étain et eau.

V. Hydrates.

— — et ammoniaque.

V. Ammoniates.

Combinaisons du protoxide d'étain avec les acides et hydracides.

Protoxide d'étain et acide carbonique.

- — phosphorique.
- - sulfurique.
- - sulfureux.
- - nitrique.
- — hydro-chlorique.
- hydriodique.
- acétique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel d'étain au minimum particulier.

Nomenclature ancienne.

Combinaîsons du deutoxide d'étain avec les acides et hydracides.

Deutoxide d'étain et acide
borique.

— nitrique.
— hydro-fluorique.
— arsénique.
— acétique.
— oxalique.
— benzoïque.

Voy. les articles de chacûn de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel d'étain au maximum en particulier.

S V. CADMIUM.

Le cadmium est un nouveau métal qui a été découvert en 1818 par M. Stromeyer. On ne l'a trouvé jusqu'ici que dans quelques mines de zinc, telles que la calamine, etc. Ce métal est blanc, brillant, très ductile, susceptible d'être réduit en lames très minces; sa pesanteur spécifique est de 8,640 à la température de 16°. Il présente ce caractère particulier: chauffé dans une cornue, il fond avant de rougir, et se réduit en une vapeur inodore qui se condense en gouttelettes brillantes et crystallines dans le col du vase.

Le cadmium ne se combine avec l'oxigene qu'en

une seule proportion.

S'unit aussi au soufre, au phosphore, au chlore et à l'iode.

Il s'allie à presque tous les métaux.

L'oxide de cadmium se dissout dans presque tous les acides et forme des sels crystallisables.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Cadmium.

Protoxide de cadmium.

Oxide jaune de cadmium.

Cadmium et phosphore.

Voyez Phosphures.

— et soufre.

— Sulfures.

— et chlore.

— Chlorures.

— et iode.

- Iodures.

Alliages du cadmium avec les métaux.

Le cadmium s'unit avec tous les métaux.

Combinaisons du protoxide de cadmium avec les acides et hydracides.

Le protoxide de cadmium forme, avec les acides et hydracides, des combinaisons analogues à celles formées par le protoxide de zinc avec les mêmes corps.

QUATRIÈME SECTION.

S Ier. ARSENIC.

L'arsenic métal a été long-temps ignoré des anciens, et sa découverte date seulement de 1733. C'est à cette époque que Brandt parvint à amener son oxide blanc à l'état métallique. Les travaux de Macquer, Monnier, Schéele et Bergmann, nous l'ont mieux fait connaître.

L'arsenic est blanc, grisâtre comme l'acier, d'un très beau brillant métallique, extrêmement cassant, inodore, sans saveur sensible, mais répandant une odeur alliacée très prononcée lorsqu'on le projette sur des charbons allumés. Sa pesanteur spécifique est de 8,31, suivant Bergmann.

Suivant M. Berzélius, il existe un oxide d'arsenic inférieur à l'oxide blanc de ce métal; mais comme son existence est très douteuse, nous n'en

ferons point mention.

L'arsenic se combine avec l'oxigène en deux portions différentes, d'où résultent un oxide blanc, et un acide susceptible de se combiner aux bases et de former des sels.

L'arsenic peut s'unir à tous les corps combustibles simples, excepté le carbone et l'azote. Il forme encore des alliages avec les métaux. Ses combinaisons avec ces derniers sont si étendues, qu'il peut être bientôt regardé comme leur minéralisateur.

Nomenclature ancienne.

Arsenic.

Régule d'arsenic.

Combinaisons de l'arsenic avec les corps combustibles simples non métalliques.

Arsenic et hydrogène.

- et phosphore.
- -et soufre.
- et chlore.
- et iode.

Voyez Hydrures.

- Phosphures.
- Sulfures.
- Chlorures.
- Iodures.

Alliages de l'arsenic avec les métaux cassans.

Arsenic et antimoine.

- et bismuth.

Alliages de l'arsenie avec les métaux ductiles.

Arsenic et sodium.

- et potassium.
- et zinc.
- et fer.
- et cuivre.
- et nickel.
- et plomb.
- et mercure.
- et étain.
- et argent.
- et or.
- et platine.

Ces alliages sont cassans: celui d'arsenic et de cuivre estaussi connu sous les noms de cuivre blanc, tombac.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons de l'arsenic avec l'oxigène.

Combinaisons du protoxide d'arsenic avec les acides et hydracides.

Protoxide d'arsenic et acide | Voy. les articles de chaborique.
— hydro-chlorique.
— hydro-fluorique.
— acétique.

Voy. les articles de chabour | cun de ces acides pour | avoir la dénomination | de chaque sel d'arsenic | en particulier.

Combinaisons du protoxide d'arsenic avec les oxides.

Le protoxide d'arsenic se combine avec quelques oxides, tels que ceux de potassium, de sodium, etc.; mais sa combinaison la plus intéressante avec les oxides, est celle qu'il contracte avec le deutoxide de cuivre, dont la belle couleur verte la fait rechercher dans les arts. On a conservé à ces combinaisons le nom d'arsénite, pour en rendre la dénomination plus facile.

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
Protoxide d'arsenic et de po-	Arsénite de potasse.
— — et de sodium.	— de soude.
— et deutoxide de cuivre.	Arsénite de cuivre. Vert de schéele.
ARSÉNIAT	ES.
Combinaisons de l'acide arsé	énique avec les bases.
— — de glucinium. — — — de magnésium. —	Arséniate de zircône. — d'alumine. — de glucine. — de magnésie. — de chaux.
Sur-proto-arséniate de cal- cium	— acide de chaux.
Proto-arséniate de sodium	— de baryte.
Sur-proto-arséniate de po- tassium	— acide de potasse.
Arséniate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-arséniate de manga- nèse	— de manganèse.

Nomenclature ancienne.

Desta anaémieto de sino	Amadania ta da sina
Proto-arséniate de zinc.	Arséniate de zinc.
Proto-arséniate de fer.	— de fer au minimum.
Trito-arséniate de fer.	— de fer au maximum.
Proto-arséniate d'étain.	— d'étain.
— — d'arsenic.	— d'arsenic.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— de bismuth.	— de bismuth.
— d'urane.	— d'urane.
— — de cuivre.	— de cuivre.
— — de nickel.	— de nickel.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
— — d'argent.	— d'argent.

§ II. MOLYBDÈNE.

La difficulté qu'on a de se procurer en quantité le molybdène fondu, a empêché de l'examiner et de décrire ses propriétés physiques d'une manière exacte.

Il est infusible au plus haut degré, et les petits grains métalliques qu'Hyelm parvint à en obtenir présentaient les caractères suivans : il est d'un jaune pâle à la surface, et verdâtre à l'intérieur, très brillant, fixe et cassant; sa pesanteur spécifique est de 8,600 selon Bucholz, et de 7,400 selon Hyelm.

Le molybdène se combine avec l'oxigène en trois proportions différentes, d'où naissent un oxide brun de molybdène, un oxide bleu ou acide molybdeux, suivant Bucholz, et un acide appelé acide molybdique.

Il se combine encore avec plusieurs corps combustibles simples non métalliques, et s'allie avec beaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Molybdène.

Régule de molybdène.

Combinaisons du molybdène avec les corps combustibles simples non métalliques.

Molybdène et phosphore.

Voyez Phosphures.

- et soufre.

— Sulfures.

— et chlore.

- Chlorures.

- et iode.

- Iodures.

Alliages du molybdène avec les métaux cassans.

Molybdène et manganèse.

- et arsenic.
- et antimoine.
- et cobalt.
- et bismuth.

Ces alliages sont cassans.

Alliages du molybdène avec les métaux ductiles.

Molybdène et zinc.

- et fer.
- et étain.
- et cuivre.
- et nickel.
- et plomb.
- et argent.
- et or.
- et platine.

Ces alliages sont cassans, excepté celui de plomb, qui est légèrement ductile.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons du molybe	lène avec l'oxigène.
Protoxide de molybdène	Oxide brun de molyb dène.
Acide molybdeux. — molybdique.	 — blanc de molybdène — bleu de molybdène.
Combinaisons du protoxide de n hydracie	
Protoxide de molybdène et acide sulfurique. — hydro-chlorique. — hydriodique. — hydro-fluorique. — acétique. — oxalique. — tartarique.	Voy. les articles de cha cun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de molybdène.
MOLYBDA	TES.
Combinaisons de l'acide mol	lybdique avec les bases.
Proto-molybdate de zirco- nium	Molybdate de zircône.
— — d'aluminium. — — d'yttrium. — — de glucinium. — — de magnésium. — — de calcium. — — de strontium.	 d'alumine. d'yttria. de glucine. de magnésie. de chaux. de strontiane.
de barium.	— de barvte.

Nomenclature ancienne.

Proto-molybdate de sodium.

Molybdate de soude.

— — de potassium.

— de potasse.

Molybdate d'ammoniaque. Proto-molybdate de plomb.

— d'ammoniaque.— de plomb.

— de mercure.

— de mercure.

S III. CHROME.

C'est à un de nos plus célèbres chimistes que nous devons la connaissance de ce métal. C'est dans le plomb rouge de Sibérie que M. Vauquelin l'a trouvé. Ses propriétés physiques sont encore peu connues, parce qu'on n'a encore pu l'obtenir qu'en très petite quantité; cependant on lui attribue généralement celles d'être très fragile et extrêmement difficile à fondre. Sa pesanteur spécifique est de 5,900 selon Klaproth.

Le chrome se combine avec l'oxigène, et forme un oxide vert, et un acide de couleur rouge ou jaune orangé qu'on appelle acide chromique.

On ne connaît, parmi les corps combustibles simples, que l'iode qui se combine avec ce métal et forme un iodure de chrome.

Ses alliages métalliques sont inconnus jusqu'à présent.

100

Nomenclature ancienne.

Chrôme.

Chrôme et iode.

Voyez Iodures.

Combinaisons du chrôme avec l'oxigène.

Protoxide de chrôme. Acide chromique.

Oxide vert de chrôme.

Combinaisons du protoxide de chrôme avec les acides et hydracides.

Protoxide de chrôme et acide carbonique.

— — nitrique.

- hydro-chlorique.

— — hydriodique.

— acétique.

- — gallique:

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de chrôme.

CHROMATES.

Combinaisons de l'acide chromique avec les bases.

Proto-chromate de silicium.	Chromate de silice.
— — de zirconium.	— de zircône.
— — d'yttrium.	- d'yttria.
— — d'aluminium.	- d'alumine.
— — de glucinium.	de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux

de strontium.
de strontiane.
de barium.
de baryte.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne. Proto-chromate de sodium. Chromate de soude. Sur-proto-chromate de so- \ — acide de soude. - d'ammoniaque. Chromate d'ammoniaque. Deuto-chromate de fer. -- de fer. Proto-chromate de zinc. - de zinc. — — d'étain. - d'étain. — — d'antimoine. — d'antimoine. — — de cobalt. — de cobalt. - de cuivre. Deuto-chromate de cuivre. — de tellure. Proto-chromate de tellure. — de nickel. — — de nickel. Mine de plomb rouge. Plomb rouge de Sibérie. Chromate de plomb. — — de plomb..... - - d'argent. — d'argent.

S IV. TUNGSTÈNE.

Le tungstène est un métal blanc grisâtre, comme le fer, très brillant, très dur, inattaquable par la lime, fragile. Sa pesanteur spécifique, selon les frères d'Elhuyart, est de 17,6, de 17,22 selon Allen et Aiken, et de 85,406 suivant Guyton.

Ce métal supporte une très haute chaleur sans se fondre: on l'évalue à 170° de Wedgewood. Par le refroidissement, il paraît susceptiblé de cristalliser, suivant MM. Vauquelin et Hecht, en petits cristaux dont on n'a pu déterminer la forme.

Le tungstène s'unit à l'oxigène en deux proportions différentes, d'où résultent deux oxides ou un oxide et un acide, l'un au minimum ou protoxide noir, et l'autre au maximum ou peroxide jaune ou acide tungstique.

MM. d'Elhuyart ont fait une suite d'expériences qui prouvent que le tungstène peut s'allier à plusieurs métaux; il peut encore s'unir au soufre, au phosphore et à l'iode.

Ce métal est aussi appelé scheelium par quelques chimistes allemands, et scheelin par M. Haüy.

N. B. Les combinaisons du protoxide de tungstène avec les acides et hydracides sont si peu connues, que nous ne pouvons en donner ici l'énumération.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

TUNGSTÈNE.

SCHEELIUM OU SCHEELIN.

Combinaisons du tungstène avec les corps combustibles simples non métalliques.

Tungstène et phosphore.

- et soufre.

- et iode.

Voyez Phosphures.

V. Sulfures.

V. Iodures.

Nomenclature ancienne.

Alliages du tungstène avec les métaux cassans.

Tungstène et antimoine.
et bismuth.

Ces alliages sont cassans.

Alliages du tungstène avec les métaux ductiles.

Tungstène et manganèse.

- et fer.
- et étain.
- -- et cuivre.
- et plomb.
- et argent.
- et or.

On ne connaît point les proportions pour rendre ces alliages ductiles ou cassans.

Combinaisons du tungstène avec l'oxigène.

Protoxide de tungstène. Acide tungstique. Oxide noir de tungstène.

— jaune de tungstène.

Protoxide de tungstène et Voyez Ammoniates.

Nomenclature ancienne.

TUNGSTATES.

Combinaisons de l'acide tungstique avec les bases.

Proto-tungstate de zirco- nium	Tungstate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
—— d'yttrium.	- d'yttria.
 — de glucinium. — de magnésium. 	de glucine.de magnésie.
—— de calcium.	- de chaux.
—— de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— de sodium.— de potassium.	de soude.de potasse.
Tungstate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-tungstate de fer.	— de fer.
— — de manganèse.	— de manganèse.
- de fer et de manganèse.	— de fer et de manga- nèse.
	nese.

§ V. Columbium.

Le columbium a tant d'affinité pour l'oxigène, qu'on n'a pu jusqu'à présent l'obtenir à l'état métallique : aussi ses propriétés physiques nous sontelles inconnues. M. Hatchett, qui a découvert cette nouvelle substance, a soumis l'acide columbique mêlé avec du charbon à un feu très violent; il n'a obtenu qu'une poudre noire, qu'on croitêtre l'oxide

de columbium, mais que M. Thénard présume être le métal lui-même.

Le columbium se combine avec quelques corps combustibles simples non métalliques, et ses alliages avec les métaux sont inconnus.

L'acide columbique se combine avec les bases,

et forme des sels appelés columbates.

Les combinaisons de l'oxide de columbium avec les acides sont peu connues: nous nommerons cependant celles qui ont été le plus étudiées.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Columbium.

Combinaisons du columbium avec les corps combustibles simples non métalliques.

Columbium et phosphore. Voy. Phosphures.

Combinaisons du columbium avec l'oxigènc.

Protoxide de columbium. Oxide noir de columbium. Acide columbique.

Combinaisons du protoxide de columbium avec les acides et hydracides.

Protoxide de columbium et chacun de ces acides chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de columbium.

Nomenclature ancienne.

COLUMBATES.

Combinaisons de l'acide columbique avec les bases.

Proto - columbate d'alumi-	Columbate d'alumine.
— de magnésium.	— de magnésie.
— — de strontium.	— de strontiane.
—— de barium.	— de baryte.
—— de sodium.	— de soude.
— de potassium.	— de potasse.
Proto-columbate de fer.	— de fer.

S VI. TANTALIUM:

On avait établi pendant long-temps une différence entre le columbium et le tantalium, métal découvert par M. Eckeberg, chimiste suédois; mais aujourd'hui ces métaux ayant été trouvés parfaitement identiques, ils doivent être confondus. C'est aux belles expériences de M. Wollaston, chimiste anglais, que nous devons cette nouvelle connaissance, qui, cependant, date déjà de plusieurs années.

§ VII. ANTIMOINE.

Ce que l'on a connu et que l'on emploie aujourd'hui dans les arts sous le nom de régule d'antimoine, est un métal très-cassant, dont la dureté est assez grande. Sa pesanteur spécifique est de 6,86 suivant Bergmann, 6,702 suivant Brisson, et de 6,712 selon Hatchett.

Il se fond à 809° (Farenheit), ou 432°,22 centigrades; et si on élève la température, il se volatilise.

Suivant M. Berzélius, l'antimoine se combine avec l'oxigène en quatre proportions, qui donnent naissance à quatre oxides différens; mais l'existence du protoxide de ce célèbre chimiste n'étant pas suffisamment prouvée, nous ne l'adopterons pas. D'après cette exclusion, le protoxide d'antimoine, aujourd'hui admis, correspond à l'oxide mineur de M. Proust; le deutoxide ou acide antimonieux de Berzélius, correspond à l'oxide majeur de Proust; enfin le tritoxide est un nouvel oxide découvert par Berzélius, et qui est l'acide antimonique de ce chimiste.

Ce métal se combine encore avec beaucoup de corps combustibles simples et presque tous les métaux.

Nomenclature ancienne.

antimoine.

Régule-d'antimoine.

Combinaisons de l'antimoine avec les corps combustibles simples non métalliques.

entimoine et phosphore.

- et soufre.
- et chlore.
- et iode.

V. Phosphures.

V. Sulfures.

V. Chlorures.

V. Iodures.

Alliages de l'antimoine avec les métaux cassans.

ntimoine et arsenic.

- et bismuth.
- et molybdène.
- et tungstène.

Ces alliages sont cassans.

Alliages de l'antimoine avec les métaux ductiles.

mtimoine et sodium.

- et potassium.
- et zinc.
- et fer.
- et étain.
- et cuivre.
- et plomb.
- et mercure.
- et argent.
- et or.
 - et platine.

Ces alliages sont tous cassans, à l'exception de ceux d'étain, de fer, de zinc et d'argent, dont les proportions pour les avoir ductiles ou cassans, sont encore indéterminées.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons de l'antimoine avec l'oxigène.

	(Fleurs d'antimoine.
Protoxide d'antimoine	Oxide d'antimoine mi-
	Oxide d'antimoine mineur.
	(Oxide d'antimoine par
	le nitre.
Deutoxide d'antimoine	Oxide d'antimoine par le nitre. Antimoine diaphoréti- que. Oxide d'antimoine ma- jeur.
acide antimonieux	que.
	Oxide d'antimoine ma-
	ieur.
Tritorida d'antimaina	ou Oxide jaunâtre d'anti- moine (inconnu autre- fois).
and antimome	moine (inconnu autre-
acide antimonique	\cdots (fois).
Deutoxide d'antimoine ammoniaque	et V Ammoniates
ammoniaque	····
— et soufre.	V. Deutoxi-sulfures.
et sourie.	, . Deatoni salidi co.
	,
Combinaisons du protoxide	d'antimoine avec les acides et
	racides.
, in the second	
Protoxide d'antimoine	0+\
acide borique.	Voyez les articles de
— hydro-chlorique.	chacun de ces acides
— — hydriodique.	pour avoir la dénomi-
— acétique.	nation particulière de
— — oxalique.	chaque sel d'antimoine
—— citrique.	au minimum.
—— gallique.	
— tartarique.	1

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

ANTIMONIATES.

Combinaisons de l'acide antimonique avec les bases.

Proto-antimoniate de zirco-	Antimoniate de zircone
Proto-antimoniate de zirco- nium	Antimomate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — desodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Antimoniate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-antimoniate de cuivre.	— de cuivre.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— — de manganèse.	— de manganèse.
— — de fer.	— de fer.
— de zinc.	— de zinc.
— — de plomb.	— de plomb.
	ş (

ANTIMONITES.

Combinaisons de l'acide antimonieux avec les bases.

Proto-antimonite de zirco- nium	Antimonite de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.

Nomenclature ancienne.

Proto-antimonite de gluci- nium.	Antimonite de glucine.
)
— de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Antimonite d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
Proto-antimonite de cuivre.	— de cuivre.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— — de manganèse.	— de manganèse.
— — de fer.	— de fer.
— — de zinc.	— de zinc.
— — de plomb.	— de plomb.

S VIII. URANE.

L'urane, découvert par M. Klaproth, est solide, cassant, de couleur gris de fer, éclatant, cédant facilement à l'action de la lime. Sa pesanteur spécifique est de 8,100 suivant Klaproth, et de 9,000 selon Bucholz.

L'urane résiste à un très haut degré de chaleur sans se fondre : on l'évalue à plus de 170° de Wedgewood.

Sa ductilité et sa malléabilité sont inconnues; cela tient à la petite quantité qu'on en peut obtenir.

L'urane se combine très facilement avec l'oxi-

gène; on lui a reconnu deux degrés d'oxidation: les oxides d'urane se combinent aux acides et forment des sels cristallisables.

On n'a point essayé de combiner l'urane avec les corps combustibles simples et les métaux. On connaît seulement le sulfure d'urane, dont MM. Klaproth et Bucholz ont tenté la préparation avec quelque succès.

Le chlore et l'iode se combinent également à l'urane.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Urane.

Uranite.

Combinaisons de l'urane avec les corps combustibles simples non métalliques.

Urane et soufre.

- et chlore.

- et iode.

V. Sulfures.

V. Chlorures.

V. Iodures.

Combinaisons de l'uranc avec l'oxigène.

Protoxide d'urane. Deutoxide d'urane.

Oxide noir d'urane.
— jaune citron d'urane.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide d'urane avec les acides.

Protoxide d'urane et acide carbonique. — phosphorique. — sulfurique. — nitrique. — oxalique. — benzoïque. — citrique. — gallique.	Voy. les articles de cha- cun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel d'urane au minimum en parti- culier.
Combinaisons du deutoxide d hydracid	

S IX. CÉRIUM.

Le cérium est solide, brillant, cassant, d'une couleur tirant sur celle du fer.

Ce métal a fait le sujet des recherches de plusieurs chimistes très distingués, et tous se sont accordés à lui reconnaître deux degrés d'oxidation.

On ne connaît pas très bien ses combinaisons avec les corps combustibles simples, et ses alliages avec les métaux sont absolument inconnus. Gahn a tenté vainement de l'allier avec le plomb.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Cérium.

Cérium.

Combinaisons du cérium avec les corps combustibles non métalliques.

Cérium et chlore. - et iode.

Voy. Chlorures et Iodures.

Combinaisons du cérium avec l'oxigène.

Protoxide de cérium.

Oxide blanc de cérium.

Combinaisons du protoxide de cérium avec les acides.

Protoxide de cérium et acide (voy. les articles de chanitrique.

acétique avoir la dénomination — acétique.

—— gallique.

— — succinique.

particulière de chaque sel de cérium au miniNomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons du deutoxide de cérium avec les acides et hydracides.

Deutoxide de cérium et acide sulfurique.

— nitrique.
— chlorique.

hydre chlorique.

sulfurique.

sulfurique.

avoir la dénomination particulière de chaque sel de cérium au maxi-

- - hydro-chlorique.

S X. COBALT.

Le cobalt est un métal solide, d'une couleur blanche un peu rosée; affectant différens tissus suivant son degré de fusion, il est tantôt en lames, en grains fins et serrés ou à l'état fibreux; il n'a point d'odeur, et sa saveur n'est point sensible. Sa pesanteur spécifique est de 7,7 suivant Bergmann, et de 8,5384 selon Tassaert. Il se fond à 1300 de Wedgewood; et si on le laisse refroidir lentement, il prend, selon Fourcroy et Richter, une configuration cristalline en prismes irréguliers. Il est attirable à l'aimant, mais moins que le fer.

Le cobalt se combine à l'oxigène en deux proportions déterminées, suivant le célèbre Proust; et ces deux oxides, combinés avec les acides, forment des séls.

- Il se combine également à plusieurs corps combustibles, et s'allie à presque tous les métaux.

Le cobalt métal est sans usage; mais ses oxides sont très répandus dans les arts.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du cobalt avec les corps combustibles simples non métalliques.

Cobalt et soufre. et phosphore.

> et chlore. et iode.

V. Sulfures.

V. Phosphures.

V. Chlorures.

V. Iodures.

Alliages du cobalt avec les métaux cassans.

Cobalt et molybdène.

Cet alliage est cassant.

Alliages du cobalt avec les métaux ductiles.

Cobalt et fer.

- et étain.
- et cuivre.
- et nickel.
- et plomb.
- et or.

Les alliages d'or et de plomb sont ductiles; mais les autres sont peu connus.

Combinaisons du cobalt avec l'oxigène.

Protoxide de cobalt. Dentoxide de cobalt.

Oxide gris de cobalt.

— noir de cobalt.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de cobalt avec les acides et hydracides.

Protoxide de cobalt et acide	\
carbonique.	
phosphorique.	Voy. les articles de cha-
— — iodique.	cun de ces acides pour
— — nitrique.	avoir la dénomination
— hydro-chlorique.	particulière de chaque
— — hydriodique.	sel de cobalt au mini-
— oxalique.	mum.
— benzoïque.	
— zumique:)

Combinaisons du deutoxide de cobalt avec les acides et hydracides.

Deutoxide de cobalt et acide)	Voy. les articles de cha-
borique.	cun de ces acides pour
	avoir la dénomination
acétique	particulière de chaque
— citrique.	sel de cobalt au maxi-
— — tartarique.	mum.

S XI. TITANE.

Métal découvert par Klaproth. Toutes les expériences qui ont été faites pour opérer sa réduction ont été presque infructueuses : il paraît cependant que Lampadius et Laugier y sont parvenus à l'aide du charbon, et d'un feu très vif et long-temps continué. M. Quesneville, fabricant de produits chimiques, successeur de M. Vauquelin, est parvenu à obtenir une quantité très notable de titane à l'état d'éponge métallique.

Ce métal est d'une couleur rouge plus foncée que celle du cuivre, brillant, cassant et très infu-

sible.

Sa pesanteur spécifique est inconnue.

Le titane se combine avec l'oxigène en une seule proportion, et forme l'oxide de titane blanc ou ancien deutoxide. Le protoxide, ou oxide rouge de titane, n'est plus admis par les chimistes. Nous

l'avons donc rayé de la liste des oxides.

Quantà l'oxide blanc, il paraît plutôt jouer le rôle d'acide que celui de base salifiable. C'est du moins ce qui résulte évidemment des expériences faites dernièrement par Rose, à Berlin. Il prouve que les prétendus sels de titane, décrits jusqu'à lui, ne sont que des sels de potasse plus ou moins mélangés d'oxide de titane. D'après cette observation importante, M. Rose croit devoir changer la dénomination de cet oxide, et l'appeler acide titanique; d'où viennent les titanates, sels qui résultent de la combinaison de l'acide titanique avec les bases.

Nomenclature ancienne.

Proto-titanate de calcium.

- — de strontium.
- — de barium.
- de sodium.
- de potassium.

Les combinaisons du titane avec les corps combustibles simples et les métaux sont très peu connues. M. Chenevix est cependant parvenu à obtenir un phosphure de ce métal. L'iode se combine aussi avec lui et forme un iodure.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Titane.

Combinaisons du titune avec les corps combustibles simples non métalliques.

Titane et phosphore.

— et iode.

Voy. Phosphures et lodures.

Combinaisons du titane avec l'oxigène.

Acide titanique.

Oxide blanc de titanc. Deutoxide de titane.

§ XII. BISMUTH.

Métal cassant, blanc jaunàtre, brillant, inodore, insipide, dont la forme, suivant M. Haüy, est un octaèdre ou deux pyramides à quatre côtés appliquées base à base. Sa pesanteur spécifique est de 9,822; mais elle augmente beaucoup lorsque ce métal est écroui. Il se fond à la température de 246°,66 centigrades; et si on le laisse refroidir lentement, il cristallise en parallélépipèdes. C'est M. Brongniart qui, le premier, observa ce phénomène. Si au contraire on augmente la température, il se volatilise.

On admettait autrefois deux oxides de bismuth: l'un gris, ou protoxide, n'est plus admis; l'autre jaune, ou deutoxide, reste seul, et est devenu protoxide.

Le bismuth se combine également avec les corps combustibles simples, ainsi qu'avec béaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Bismuth.

Régule de bismuth.

Combinaisons du bismuth avec les corps combustibles simples non métalliques.

Bismuth et phosphore.

- et soufre.
- et chlore.
- ct iode.

- V. Phosphures
- V. Sulfures.
- V. Chlorures.
- V. lodures.

Nomenclature ancienne.

Alliages du bismuth avec les métaux cassans.

Bismuth et molybdène.

- et tungstène.
- et antimoine.

Ces trois alliages sont cassans.

Alliages du bismuth avec les métaux ductiles.

Bismuth et sodium.

- et potassium.
- et zinc.
- et fer.
- et étain:
- et cuivre.
- et nickel.
- et plomb.
- et mercure.
- et argent.
- et palladium.
- et or.
- et platine.

De tous ces alliages, celui de plomb est seul ductile; ceux d'argent, de zinc, de cuivre, de fer et de nickel, sont très peu connus.

Combinaisons du bismuth avec l'oxigène.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de bismuth avec les acides et hydracides.

Protoxide de bismuth et acide borique.

— phosphorique.

— sulfurique.

— sulfureux.

— iodique.

— nitrique.

— hydro-chlorique.

— hydro-fluorique.

— hydriodique.

— acétique.

— oxalique.

— benzoïque.

— gallique.

— — tartarique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de bismuth.

S XIII. CUIVRE.

Métal connu, dont les immenses propriétés ne peuvent pas être décrites ici : il suffira de dire que sa pesanteur spécifique est de 8,830, selon Lewis, lorsqu'il a été fondu, et de 8,9 après être écroui. Il se fond à 27° du pyromètre de Wedgewood, qu'on évalue à 2470° centigrades, et à 1450° de Farenheit. Par le refroidissement, il est susceptible de prendre une forme régulière qui représente des pyramides à quatre faces. Si on élève au contraire la température, il se volatilise.

Le cuivre se combine avec l'oxigène en deux proportions déterminées : l'une forme un protoxide de couleur jaune orangée, suivant M. Proust; l'autre est le deutoxide, qui est noir. Ce dernier, combiné avec l'acide carbonique de l'air, forme ce qu'on nommait l'oxide vert de cuivre ou vert-de-gris.

M. Thénard vient de former un troisième oxide de cuivre ou tritoxide, en mettant en contact de l'hydrate de ce métal avec de l'eau oxigénée ou deutoxide d'hydrogène. Cet oxide est d'un brun jaunâtre, il se décompose très facilement, et se sépare en deutoxide de cuivre et oxigène aussitôt qu'on le met en contact avec les acides. Il en résulte donc que le tritoxide est incapable de former des combinaisons salines.

Les combinaisons du cuivre sont très-multipliées; il s'unit à presque tous les corps combustibles simples non métalliques, excepté l'azote, l'hydrogène et le carbone; et ses alliages avec les métaux sont très-nombreux : quelques-uns d'entre eux sont de première nécessité dans les arts.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Cuivre. Cuivre. Cuivre.

Combinaisons du cuivre avec les corps combustibles simples non métalliques.

Cuivre et phosphore.

- et soufre.
- et chlore.
- et iode.

V. Phosphures, etc., etc.

et platine. et iridium, Nomenclature ancienne.

Alliages du cuivre avec les métaux cassans.

Cuivre et manganèse. — et arsenic. — et molybdène. — et tungstène. — et antimoine. — et cobalt. — et bismuth.	On ne connaît point les proportions pour rendre ces alliages ductiles ou cassans. L'alliage de cuivre et d'arsenic est aussi connu sous les noms de cuivre blanc, tombac.
Alliages du cuivre ac	vec les métau <mark>x du</mark> ctiles.
Cuivre et fer.	
– et zinc	Similor. Pinchebec. Métal du prince Robert. Or de Manheim. Laiton. Cuivre jaune.
– et étain	Bronze. Airain. Métal des cloches.
 et nickel. et plomb. et mercure. et osmium. et argent. et palladium. et rhodium. 	La plupart de ces allia- ges, excepté ceux de mer- cure, d'étain, de zinc, d'or, d'argent et de pla- tine, ont été très peu étu-

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du cuivre avec l'oxigène.

Protoxide de cuivre	Oxide jaune orangé de cuivre.
Deutoxide de cuivre	— noir ou brun de cui vre.
Tritoxide de cuivre.	Inconnu autrefois.
Deutoxide de cuivre et cy nogène	V^{a-} V . Deutoxi-cyanurcs.
— et ammoniaque. — et eau.	V. Ammoniates. V. Hydrates.

Combinaisons du protoxide de cuivre avec les acides et hydracides.

Protoxide de cuivre et acide	
phosphorique.	
— — sulfureux.	
— — hydro-fluorique.	Voy. les articles de cha-
— hydro-cyanique.	cun de ces acides pour
— — oxalique.	avoir la dénomination
— — benzoïque.	particulière de chaque
— — citrique.	seldecuivreau minimum.
mellitique.	·
succinique.	
zumique.	
1	

Nomenclature ancienne,

Combinaisens du deutoxide de enivre avec les acides et hydracides.

Protoxide de cuivre et acide borique. — carbonique. — sulfurique. — iodique. — nitrique. — hydro-chlorique. — hydriodique. — acétique. — gallique. — tartarique	Voyez les articles de chacun de ces acide pour avoir la dénomina tion particulière de chaque sel de cuivre au maximum.
— — tartarique.	

S XIV. TELLURE.

Le tellure est solide, de couleur blanche bleuàtre, tirant sur celle du plomb, très éclatant, d'un tissu lamelleux, cassant, facile à réduire en poudre; sa pesanteur spécifique est de 6,115 selon Klaproth. Il se fond à un degré de chaleur un peu supérieur à celui nécessaire pour liquéfier le plomb; et par le refroidissement il cristallise en petites aiguilles. Si on augmente la température, il se volatilise en répandant une odeur analogue à celle du raifort. Il paraît cependant, d'après de nouvelles recherches faites par M. Berzélius, que le tellure doit cette propriété odorante au sélé-

nium (voyez ce mot); car le tellure bien purifié de sélénium et bien pur n'a point d'odeur semblable : d'où il s'ensuit nécessairement que l'odeur du raifort n'est point particulière au tellure.

Le tellure s'oxide facilement et en une seule proportion. Ce protoxide est blanc et susceptible d'une facile réduction lorsqu'il est chauffé avec du charbon.

Le tellure se combine au soufre, à l'hydrogène et au chlore, et son alliage avec les métaux est peu connu.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Tellure.

Combinaisons du tellure avec les corps combustibles simples non métalliques.

Tellure et hydrogène.

Hydrogène telluré.

- et soufre.

— et chlore.

V. sulfures et Chlorures.

Alliages du tellure avec les métaux ductiles.

Tellure et mercure.

— et potassium.

Ces deux alliages sont cassans.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du tellure avec l'oxigène.

Protoxide de tellure.	Oxide blanc de tellure.
Protoxide de tellure et am- moniaque	V. Ammoniates.
— et eau.	V. Hydrates.

Combinaisons du protoxide de tellure avec les acides et hydracides.

rotoxide de tellure et acide	\
sulfurique.	Voy. les articles de cha-
– nitrique.	cun de ces acides pour
lodique.	avoir la dénomination
hydro-chlorique.	particulière de chaque
- — nydriodique.	sel de tellure.
– — gallique. [*]	

CINQUIÈME SECTION.

S Ier. NICKEL.

Le nickel, découvert en 1754 par Cronstedt, est solide, cassant, blanc comme l'argent. Sa pesanteur spécifique est de 8,279 selon Richter, et de 8,660 lorsqu'il a été écroui. Il est malléable à chaud comme à froid; et, malgré son peu d'élasticité, on peut le réduire en lames très-minces et en fils très-fins et déliés. Il est attirable à l'aimant et sert à faire des aiguilles aimantées : il est fusible à 160° de Wedgewood : on n'a pas encore pu l'obtenir cristallisé.

Le nickel, à une température élevée, se combine avec l'oxigène et forme deux oxides dissérens: le protoxide est gris-verdâtre, et le deutoxide noir. M. Thénard a obtenu un péroxide de nickel par l'eau oxigénée; mais, comme il ne l'a point analysé, il ne regarde point son existence comme démontrée.

Il se combine aussi à plusieurs corps combustibles simples, et s'allie avec plusieurs métaux.

On ne le trouve que très impur dans le commerce; il est toujours uni au cobalt, à l'arsenic et au bismuth.

Nomenclature ancienne.

Nickel.

Combinaisons du nickel avec les corps combustibles simples non métalliques.

Nickel et phosphore.

- et soufre.

— et chlore.

V. Phosphures.

V. Sulfures.

V. Chlorures.

Alliages du nickel avec les métaux cassans.

Nickel et bismuth.

- et arsenic.

- et molybdène.

— et cobalt.

On ne connaît pas les proportions convenables pour rendre ces alliages ductiles ou cassans.

Alliages du nickel avec les métaux ductiles.

Nickel et fer.

- et étain.

— et cuivre.

— et plomb.

- et or.

Ces alliages, excepté celui d'or, ne sont pas plus connus que les précédens.

Combinaisons du nickel avec l'oxigène.

Deutoxide de nickel. — noir de nickel.

— — gallique. — zumique.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Deutoxide de nickel et am- moniaque	V. Ammoniates.
— et eau.	V. Hydrates.
Combinaisons du protoxide	de nickel avec les acides
et hydrac	ides.
· ·	
Protoxide de nickel et acide	
borique.	
— — carbonique.	Voy. les articles de cha-
— — nitrique.	cun de ces acides pour
— hydro-fluorique.	avoir la dénomination
— acétique.	particulière de chaque
— — oxalique.	sel de nickel au mini-
— — benzoïque.	mum.

Combinaisons du deutoxide de nickel avec les hydracides et acides.

Voy. les articles de cha-
cun de ces acides pour
avoir la dénomination
particulière de chaque
sel de nickel au maxi-
mum.

SII. PLOMB.

Il a dans tous les temps occupé les chimistes. Son application dans les arts et pour nos besoins domestiques l'ont fait étudier. On sait que sa pesanteur spécifique est de 11,3523, suivant Brisson; mais une particularité assez remarquable, si l'on en croit Musschenbroeck, c'est qu'il est plus léger après avoir été écroui qu'ayant. Il se fond à 322°,22 centigrades, et si la chaleur est augmentée, il se volatilise; par le refroidissement, il cristallise, suivant M. Mongez, en pyramides quadrangulaires.

Le plomb se combine avec l'oxigène en trois proportions. Le protoxide est jaune, quelquefois rougeâtre lorsqu'il a été fondu; il est connu sous les noms de litharge, massicot, etc. Le deutoxide est d'un beau rouge, c'est le minium; enfin le tritoxide est d'une couleur puce. Le protoxide fait la base de presque tous les sels de plomb. M. Berzélius admet l'existence d'un quatrième oxide moins oxigéné que les trois précédens; mais, comme la preuve de son existence laisse encore à désirer, nous n'en ferons point mention.

Le plomb se combine avec les corps combustibles simples, excepté l'hydrogène, le carbone et l'azote; il s'allie également à presque tous les métaux, à l'exception du fer.

Nomenclature ancienne.

Plomb. Saturne. Plomb.

Combinaisons du plomb avec les corps combustibles simples non métalliques.

Plomb et phosphore.

- et soufre.

- et chlore.

- et iode.

V. Phosphures.

V. Sulfures.

V. Chlorures.

V. Iodures.

Alliages du plomb avec les métaux cassans.

Plomb et arsenic.

- et molybdène.

- et tungstène.

- et antimoine.

- et cobalt.

- et bismuth.

Ces alliages sont tous ductiles, à l'exception de ceux d'arsenic et de tungstène, dont les proportions pour les rendre ductiles ou cassans sont inconnues.

Alliages du plomb avec les métaux ductiles.

Plomb et sodium:

- et potassium.

- et zinc.

— et fer.

— et étain.

- et cuivre.

- et nickel.

- et plomb.

- et mercure.

- et argent.

- et palladium.

- et or.

- et platine.

Les alliages d'étain et d'argent sont ductiles; les autres sont ou cassans, ou peu connus dans leurs proportions.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du plomb avec l'oxigène.

Protoxide de plomb. Deutoxide de plomb. Tritoxide de plomb. Deutoxide de plomb et eau. - et cyanogène.

Oxide de plomb jaune. -rouge foncé de plomb. Oxide puce de plomb. V. Hydrates.

V. Deutoxi-cyanures.

Combinaisons du protoxide de plomb avec les acides et hydracides.

Protoxide de plomb et acid	$\mathbf{e}_{ackslash}$
borique.	
— — carbonique.	
— — phosphorique.	
— — sulfurique.	
— — sulfureux.	
— — iodique.	
— — hydro-chlorique.	
— — hydriodique.	Voy.les articles de cha-
— — nitrique.	cun de ces acides pour
— — hydro-fluorique.	\avoir la dénomination
— — acétique.	/ particulière de chaque
— — oxalique.	sel de plombau minimum.
— citrique.	the part of the second
— — fungique.	
— — gallique.	
— — mellitique.	
succinique.	
— — tartarique.	
– – subérique.	1 1000000000000000000000000000000000000
— — zumique.	/ 10 mm

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du deutoxide de plomb avec les acides.

Deutoxide de plomb et acide / V. Iodates.

S.III. MERCURE.

Le mercure est un métal liquide à la température ordinaire, et non susceptible de s'oxider à l'air sec, comme on l'a cru pendant long-temps; la poudre grise qui se forme à sa surface n'est que du mercure très divisé. Sa pesanteur spécifique est de 13,568 suivant Cavendish et Brisson, et de 13,600 selon Klaproth. Exposé à une température de 40 degrés au-dessous de zéro, il se congèle et présente une masse assez malléable, mais dont on n'a point examiné la ductilité et la tenacité. On a remarqué, pendant la congélation, qu'il prenait une forme cristalline régulière en octaèdres.

Le mercure est volatil, et c'est par cette propriété qu'on peut le purifier par la distillation; lorsqu'il est en vapeurs, il est aussi invisible que l'air ordinaire. On évalue cette température à 660° Farenheit, ou 346°,66 centigrades, suivant Crichton.

Le mercure se combine avec l'oxigène en deux proportions différentes : la première forme le protoxide ou oxide noir, la deuxième le deutoxide ou oxide rouge. Le mercure se combine également aux corps combustibles simples, et s'allie à beaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Vif-argent.
Mercure.

Combinaisons du mercure avec les corps combustibles non métalliques.

Mercure et hydrogène.
— et phosphore.
— et soufre.
— et chlore.

V. Hydrures, etc., etc.

Alliages du mercure avec les métaux cassans.

— et iode.

- et cyanogène.

Mercure et arsenic	
— et antimoine.	Ces quatre alliages sont
— et bismuth.	cassans.
— et tellure.)

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Alliages du mercure avec les métaux ductiles.

Mercure et sodium.	\
— et potassium.	
— et zinc.	
— et fer.	4
— et étain.	Ces alliages sont tous
— et cuivre.	$\langle cassans. \rangle$
— et plomb.	
— et mercure.	
— et argent. — et or.	
— et ol. — et platine.	
or placing.	/

Combinaisons du mercure avec l'oxigène.

Protoxide de mercure.	Oxide noir de mercure
Deutoxide de mercure.	— rouge de mercure.
Protoxide de mercure et am- moniaque	V. Ammoniates.
— et eau.	V. Hydrates.
Deutoxide de mercure et cyanogène.	V. Deutoxi-cyanures.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide de mercure avec les acides et hydracides.

Protoxide de mercure et	
acide borique.	
— — carbonique.	
— — phosphorique.	
— — sulfurique.	
— — sulfureux.	
— — iodique.	Voy. les articles de cha-
— — nitrique.	cun de ces acides pour
— hydro-chlorique.	avoir la dénomination
— — hydriodique.	/particulière de chaque
— acétique.	sel de mercure au mini-
— — malique.	mum.
— — oxalique.	
— — benzoïque.	
— — gallique.	
— — mellitique.	
— tartarique.	
— — subérique.	1
	7
Combinations all delitextae	de mercure avec les acides

et hydracides.

Deutoxide de mercure et aci- de sulfurique	V. Sulfates.
— — hydro-chlorique. — — hydro-fluorique.	Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de mercure au mxaimum.

§ IV. OSMIUM.

C'est M. Tennant qui a découvert ce métal dans la mine de platine. Il est solide, brillant et de couleur grise bleuâtre. Il fond très difficilement; on n'y est même pas encore parvenu. Si on le chauffe à l'air, il exhale une odeur irritante, vive, à peu près comme celle du chlore: c'est cette propriété qui lui a fait donner son nom, qui veut dire en grec odeur.

L'osmium s'oxide assez facilement à l'air libre; et cette propriété, qui semble être contradictoire avec sa grande insolubilité dans les acides en général, est un des caractères tranchans qui distinguent ce métal. Sa pesanteur spécifique est inconnue.

On n'a point essayé de combiner l'osmium avec les corps combustibles simples; cependant il s'allie avec quelques métaux et forme des alliages ductiles.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Osmium.

Alliages de l'osmium avec les métaux ductiles.

Osmium et cuivre.

- et mercure.
- et or.

Ces alliages sont ductiles.

Nomenclature ancienne.

Protoxide d'osmium....... Oxide blanchâtre d'osmium.

Protoxide d'osmium et acide \ \mathcal{V}. Gallates.

SIXIÈME SECTION.

S Ier. ARGENT.

L'argent est généralement trop connu pour que nous parlions de ses propriétés physiques; nous dirons seulement que sa pesanteur spécifique est de 10,474 selon Brisson et Hatchett, et de 10,510 lorsqu'il a été écroui. Il est le plus malléable des métaux après l'or, et sa ductilité ne cède en rien à sa malléabilité. Il peut se fondre à 1000° de Farenheit, ou 507°,77 centigrades. Si on élève la température, il se volatilise. L'argent, amené à cet état de fusion, est susceptible de cristalliser, par le refroidissement, en pyramides quadrangulaires, suivant Feller et Mongez.

On a admis pendant long-temps deux oxides d'argent; il n'en existe plus qu'un maintenant, c'est celui que nous avons désigné sous le nom de deutoxide d'argent. Ce sera aujourd'hui le pro-

toxide de ce métal. L'argent s'unit également à plusieurs corps combustibles simples, et s'allie à beaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

 $egin{array}{lll} {
m Argent.} & {
m Lune.} \\ {
m Diane.} \\ {
m Argent.} \end{array}$

Combinaisons de l'argent avec les corps combustibles simples non métalliques.

Argent et phosphore.

- et soufre.
- et chlore.
- et iode.

 \mathcal{V} . Phosphures, etc., etc.

Alliages de l'argent uvec les métaux cassans.

Argent et arsenic.

- et molybdène.
- et tungstène.
- et antimoine.
- et bismuth.

Ces alliages, excepté celui d'arsenic, qui est cassant, sont très peu connus.

Nomenclature ancienne.

Alliages de l'argent avec les métaux ductiles.

Argent et zinc.

- et fer.
- et étain.
- et cuivre.
- et plomb.
- et mercure.
- et palladium.
- et rhodium.
- et or.
- et platine.
- et iridium.

Ces alliages sont tous ductiles, hors celui de mercure, qui est cassant, et ceux de zinc, de palladium, d'iridium et de rhodium, dont les proportions pour les avoir ductiles ou cassans sont indéterminées.

Combinaisons de l'argent avec l'oxigène.

Prot. d'argent et cyanogène.

- et ammoniaque.
- et eau.

V. Deutôxi-cyanures.

V. Ammoniates.

V. Hydrates.

The state of the s

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons du protoxide d'argent avec les acides et hydracides.

Protoxide d'argent et acid	$ m de_{ackslash}$
borique. — phosphorique. — sulfurique. — sulfureux. — chlorique. — iodique. — nitrique. — hydro-chlorique. — hydro-fluorique. — hydro-cyanique. — acétique. — malique. — oxalique. — benzoïque. — citrique. — gallique. — tartarique. — subérique.	Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'argent au maximum.
— — zumique.	0100112 111/0

S VII. PALLADIUM.

M. Wollaston a trouvé ce métal dans la mine de platine, avec qui il a beaucoup de ressemblance. Sa pesanteur spécifique est de 11,3 à 11,8, suivant qu'il a été écroui ou laminé. Il se

fond à un très haut degré de chaleur, qu'il n'a pas été possible d'évaluer.

Le palladium se combine avec l'oxigène et forme un oxide qui affecte une couleur bleue. Cet oxide se combine avec les acides et forme des sels de différentes couleurs.

Le palladium se combine avec quelques corps combustibles simples, et s'allie avec plusieurs métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Palladium.

Combinaisons du palladium avec les corps combustibles simples non métalliques.

Palladium et soufre.

- et chlore.
- et iode.

V. Sulfures, etc., etc.

Alliages du palladium avec les métaux cassans.

Palladium et arsenic.

— et bismuth.

Ces deux alliages sont cassans.

Nômenclature ancienne.

Alliages du palladium avec les métaux ductiles.

Palladium et fer.
— et étain.
— et cuivre.
— et plomb.
— et argent.
- et or.
- et platine.

De tous ces alliages, celui d'or est seul bien connu; il est ductile; les autres ont besoin d'avoir leurs proportions déterminées pour les obtenir ductiles ou cassans.

Combinaisons du palladium avec l'oxigène.

Protoxide de palladium.

Oxide bleu de palladium

Protoxide de palladium et V. Protoxi-cyanures.

Combinaisons du protoxide de palladium avec les acides et hydracides.

	*
Protoxide de palladium etacide sulfurique. — iodique. — nitrique. — hydro-chlorique. — hydriodique.	Voy.lesarticles de cha cun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaqu sel de palladium.

§ III. RHODIUM.

Le rhodium a été trouvé comme le palladium, dans la mine de platine et par le même auteur. On sait qu'il est blanc; mais ses autres propriétés physiques nous sont inconnues, à cause de l'impossibilité où l'on est de l'obtenir fondu en culot. M. Wollaston évalue sa pesanteur spécifique à 11,000, l'eau étant 1,000.

Le rhodium est inaltérable à l'air, ainsi qu'à une température assez élevée; les acides même ne l'attaquent pas sensiblement; mais il est précipité de sa dissolution hydro-chlorique à l'état d'un oxide jaune.

Ce métal se combine à quelques corps combustibles et s'allie à plusieurs métaux. Son nom lui vient particulièrement de la couleur rose de ses dissolutions; mais, comme l'observe fort bien M. Vauquelin, ce nom conviendrait tout aussi bien au palladium, puisqu'il présente les mêmes phénomènes.

M. Berzélius admet l'existence de trois oxides de rhodium. Le protoxide ét le deutoxide ont été découverts par M. Berzélius; quant au tritoxide, le seul capable de s'unir aux acides et de former des sels, c'est l'ancien protoxide jaune de ce métal.

Nomenclature ancienne.

Rhodium.

Combinaisons du rhodium avec les corps combustibles simples non métalliques.

Rhodium et soufre.

- et chlore.
- et iode.

V. sulfures, etc., etc.

Alliages du rhodium avec les métaux cassans.

Rhodium et arsenic.
— et bismuth.

Ces alliages sont cassans.

Alliages du rhodium avec les métaux ductiles.

Rhodium et cuivre.

- et plomb.
- et argent.
- et or.

Ces alliages sont duc-

Combinaisons du rhodium avec l'oxigène.

Protoxide de rhodium. Deutoxide de rhodium.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du tritoxide de rhodium avec les acides et hydracides.

Tritoxide de rhodium et
acide sulfurique.
— iodique.
— nitrique.
— hydriodique.
— hydro-chlorique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de rhodium.

S IV. PLATINE.

Le platine est un métal blanc, moins brillant que l'argent, sonore, inodore, insipide; sa pesanteur spécifique est de 23,000 selon Kirwan, ce qui doit le faire regarder comme le plus pesant de tous les corps de la nature. Il est ductile à un très haut degré, et sa malléabilité permet d'en faire des feuilles très minces. Il peut également passer à la filière. Sa grande infusibilité le rend très précieux dans les arts et dans la chimie. Il faut un degré de feu extraordinaire pour opérer sa fusion.

Le platine se combine avec l'oxigène, et Chenevix lui considère deux degrés d'oxidation : le premier ou protoxide, de couleur verte; le deuxième ou deutoxide, de couleur jaune.

Il se combine également avec plusieurs corps combustibles simples, et s'allie à une infinité de métaux.

C'est à M. Wood, essayeur à la Jamaïque, que paraît être due la découverte du platine.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Platine.

La platine.

Combinaisons du platine avec les corps combustibles simples non métalliques.

Platine et bore.

- et phosphore.
- et soufre.
- et chlore.
- et iode.

V. Borures, etc., etc.

Alliages du platine avec les métaux cassans.

Platine et arsenic.

- et molybdène.
- et antimoine.
- et bismuth.

Ces alliages sont tous cassans.

Alliages du platine avec les métaux ductiles.

Platine et zinc.

- et fer.
- et étain.
- et cuivre.
- -- et nickel.
- et plomb.
- et mercure.
- et palladium.
- et argent.
- et or.

Les alliages d'or et d'argent sont très ductiles; ceux de fer et de nickel le sont un peu; mais les autres sont tous cassans.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons du platine avec l'oxigène.

Protoxide de platine. Deutoxide de platine. Oxide vert de platine.

— jaune de platine.

Protoxide de platine et cyanogène.

V. protoxi-cyanures.

Combinaisons du deutoxide de platine avec les acides et hydracides.

Deutoxide de platine et acide	
sulfurique.	
— — iodique.	
— — nitrique.	Voy.les articles de cha
— hydro-chlorique.	cun de ces acides pour
— — hydriodique.	avoir la dénomination
— — hydro-cyanique.	particulière de chaque
— — acétique.	sel de platine.
— — oxalique.	
— — benzoïque.	
— — tartarique.	

§ V. OR.

L'or, surnommé par les alchimistes le roi des métaux, est ce métal que l'on regardait jadis comme le plus parfait; il tient encore aujourd'hui le premier rang parmi les corps peu oxidables. Sa pesanteur spécifique est de 19,237; il est extrêmement ductile et malléable; on le réduit en feuilles si minces qu'une once d'or suffit pour couvrir un fil d'argent de 444 lieues.

Le batteur d'or peut retirer d'un décagramme de ce métal 4891 feuilles carrées de 9 centimètres de côté et de 81 centimètres de superficie, pouvant couvrir une surface de 40 mètres carrés, avec des feuilles de 0,0000067, ou 67 dix millionièmes de mètre d'épaisseur.

L'or peut se fondre à 32° du pyromètre de Wedgewood, ce qui équivaut, d'après Mortimer, à 1301° Fahr., ou 710,55 centigrades; il se volatilise si on augmente la température. Tillet et Mongez sont parvenus à l'obtenir cristallisé en pyramides quadrangulaires.

L'or se combine avec l'oxigène en deux proportions: l'une forme le protoxide, qui est pourpre ou violet; l'autre le deutoxide, de couleur jaune, lorsqu'il est hydraté, et brun à l'état sec.

L'or se combine à plusieurs corps combustibles simples, et il naît de son alliage avec plusieurs métaux des produits très précieux dans les arts.

Nomenclature ancienne.

Or.

Combinaisons de l'or avec les corps combustibles simples non métalliques.

Or et phosphore. - et chlore.

V. Phosphures.

V. Chlorures.

Alliages de l'or avec les métaux cassans.

Or et arsenic.

- et molybdène.
- et manganèse.
- et antimoine.
- et bismuth.
- et cobalt.

Ces alliages, excepté celui de cobalt, qui est ductile, sont tous cassans.

Alliages de l'or avec les métaux ductiles.

Or et zinc.

- et fer.
- et étain.
- et cuivre.
- et nickel.
- et plomb.
- et mercure.
- et osmium.
- et argent.
- et palladium.
- et rhodium.
- et platine.
- et iridium.

Les alliages de platine, palladium, fer, argent et cuivre, sont ductiles; ceux de mercure, d'étain, de plomb, zinc et nickel, sont tous cassans; les autres ont besoin d'avoir leurs proportions déterminées afin de les avoir ductiles ou cassans.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons de l'or avec l'oxigène.

Protoxide d'or. Deutoxide d'or.

Oxide violet d'or.
— jaune d'or.

Combinaisons du protoxide d'or avec les acides et hydracides.

Protoxide d'or et acide hy- dro-chlorique.

Combinaisons du deutoxide d'or avec les acides et hydracides (1).

- nitrique hydriodique acétique	Voy.les articles de cha- un de ces acides pour voir la dénomination articulière de chaque l d'or.
---------------------------------	---

⁽¹⁾ Suivant M. Pelletier qui a fait des recherches très curieuses sur l'or et ses combinaisons, il paraîtrait que l'oxide d'or serait susceptible de se combiner seulement avec quelques hydracides, et les acides oxigénés ne seraient capables de dissoudre cet oxide que lorsqu'ils sont concentrés, mais sans former de combinaisons salines. M. Pelletier prouve en effet que le deutoxide d'or jouit de propriétés plutôt électro-positives, qu'électro-négatives.

§ VI. IRIDIUM.

C'est encore dans la mine de platine que M. Descotils a trouvé ce métal: il est blanc, solide, très dur, extrêmement difficile à fondre; c'est même sur cette propriété qu'est basée celle de ne pouvoir apprécier ses autres propriétés physiques, telles que malléabilité, ductilité, pesanteur spécifique, etc., ect.

L'iridium se combine avec l'oxigène, et s'il faut en croire Thomson, il serait susceptible de deux degrés d'oxidation; mais cette opinion n'étant pas fondée valablement, nous nous en tiendrons à celle généralement adoptée, qui ne lui en

assigne qu'un jusqu'à présent.

Son nom lui vient des différentes couleurs qu'ilprend dans ses dissolutions.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Iridium.

Combinaisons de l'iridium avec les corps combustibles simples non métalliques.

Iridium et chlore.

V. Chlorures.

Alliage de l'iridium avec les métaux ductiles.

Iridium et cuivre.

- et plomb.

- et argent.

- et or.

Ces alliages sont très ductiles.

Nomenclature ancienne.

Combinaisons de l'iridium avec l'oxigène.

Protoxide d'iridium.

Combinaisons du protoxide d'iridium avec les acides et hydracides.

Protoxide d'iridium et acide sulfurique.

— nitrique.

— hydro-chlorique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'iridium.

TROISIÈME DIVISION.

ACIDES ORGANIQUES.

S Ier. ACIDE ACÉTIQUE.

Nomenclature actuelle.

- de glucinium.

Nomenclature ancienne.

ACÉTATES.

On appelle ainsi les combinaisons de l'acide acétique avec les bases.

Proto-acétate de zirconium. Acétate de zircone.

- d'aluminium. Acétate de zircone.

Acète d'argile.
Sel acéteux d'argile.
Acétate d'alumine.

- d'yttrium. - d'yttria.

- de glucine.

Nomenclature ancienne.

Proto-acétate de magnésium. Sel acéteux magnésien. Acète de magnésie. Acétate de magnésie.

Proto-acétate de strontium.

— de barium.

Acétate de strontiane.

— de baryte.

Terre foliée mercurielle.

Proto-acétate de sodium..... Sel acéteux minéral.

Acète de soude. Acétate de soude.

Sel digestif de Sylvius.

— diurétique de Sylvius

— essentiel de vin.

Magister purgat. de tartre.

Arcane de tartre.
Tartre régénéré.
Terre foliée de tartre.
— végétale.
Acétate de potasse

\Acétate de potasse.

Acétate d'ammoniaque...... Sel acéteux ammoniacal.
Acète ammoniacal.
Esprit de Mindérérus.
Acétate d'ammoniaque.

Nomenclature ancienne.

Deuto-acétate de manganèse.	Acétate de manganèse.
Proto-acétate de zinc	
Deuto-acétate de fer	Acète martial. Vinaigre martial. Acétate de fer au <i>mini-</i> <i>mum</i> .
Trito-acétate de fer	Mordant de fer. A cétate de fer au maxi- mum.
Proto-acétate d'étain	Acétite d'étain. Acétate d'étain <i>au mini-</i> <i>mum</i> .
Deuto-acétate d'étain.	Acétate d'étain au maxi- mum.
Proto-acétate d'arsenic.	- d'arsenic.
Acétate oléo-arsenical	Liqueur fumante. Acéteuse de Cadet.

Proto-acétate de molybdène. Acétate de molybdène.

Sur-proto-acétate de bismuth. — acide de bismuth.

— de chrome.

- d'urane.

— de cobalt.

- de cérium.

- de tungstène.

d'antimoine oxidulé.d'antimoine oxidé.

— — de chrome.

— — d'urane.

— de tungstène.

— d'antimoine.

Deuto-acétate d'antimoine.

Proto-acétate de cérium.

Deuto-acétate de cobalt.

Nomenclature ancienne.

Deuto-acétate de cuivre.

Cristaux de Vénus. Verdet cristallisé. Acète de cuivre. Acétate de cuivre neutre

Sous-deuto-acétate de cuivre. Acétate de cuivre avec

Proto-acétate de nickel.

Acétate de nickel.

- - de plomb....

Sel de Saturne. Sucre de Saturne. Sucre de plomb. Acète de plomb. Acétate de plomb neutre

Sous-proto-acétate de plomb.

(Acétate de plomb avec excès de base. Extrait de saturne.

Proto-acétate de mercure...

Terre foliée mercurielle. Acète mercuriel. Acétate de mercure au minimum.

Deuto-acétate de mercure.

Acétate de mercure au maximum.

Proto-acétate d'argent. — — de platine. Deuto-acétate d'or.

- d'argent.

— de platine. - d'or.

S. II ACIDE MALIQUE.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

MALATES.

Combinaisons de l'acide malique avec les bases.

Proto-malate de zirconium.	Malate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
Sur-proto-malate de calcium.	— acide de chaux.
Proto-malate de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	- de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Malate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-malate de zinc.	— de zinc.
— — de fer.	— de fer.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	- de mercure.
— — d'argent.	- d'argent.
Q .	0

⁽¹⁾ Il a été découvert que ces deux acides étaient identiques. (Labillardiere et Braconnot).

S III. ACIDE OXALIQUE.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Acide de l'oseille. oxalin.
saccharin.
du sucre.
Oxi-saccharique. Acide oxalique (1)......

OXALATES.

OXALTES.

Combinaisons de l'acide oxalique avec les bases.

Protoxalate de zirconium. Oxalate de zircone. — — d'aluminium.

- d'alumine.

(1) M. Dulong a fait des expériences si belles et si intéressantes sur l'acide oxalique et ses combinaisons avec les bases salsifiables, il en a tiré des conclusions si nouvelles, que nous ne pouvons nous dispenser d'en dire ce qui nous a paru le plus frappant.

M. Dulong a soumis alternativement à l'action de l'acide oxalique différens oxides métalliques ou bases, ct il a observé que l'action et les produits qui en résultaient étaient inhérens à la nature de l'oxide employé et à la tendance plus ou moins forte avec laquelle l'oxigenc est combiné dans ce dernier : ainsi les oxides de strontium, de calcium, de barium; ceux d'argent, de cuivre, combinés avec l'acide oxalique, ne lui font éprouver aucune altération, et l'oxalate qui en résulte équivaut en poids, à la dose réciproque des deux corps composans mis en contact. Mais les phénomènes sont bien différens quand on agit sur les oxides de zinc et de plomb, par exemple : au lieu d'obtenir un sel comme ci-dessus, on éprouve au contraire une perte de 20

Nomenclature ancienne.

Protoxalate d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
Sur-protoxalate de calcium.	- acide de chaux.
Protoxalate de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de potassium.	— de potasse.
Sur-protoxalate de potassium	(Sel d'oseille. Oxal. acidul. de potasse.
Protoxalate de potassium et de sodium	
Tétroxalate de protoxide de potassium	Quadroxalate de potasse

pour 100 sur la quantité d'acide oxalique employé dans cette

opération.

Deux hypothèses peuvent également servir à l'explication de ce dernier phénomène, 1° soit en considérant l'acide oxalique formé d'eau, de carbone et d'oxigène; 2º ou comme formé d'acide carbonique et d'hydrogène. Dans le premier cas on résout la question en supposant l'abandon de l'eau, principe de l'acide oxalique, lors de la combinaison avec l'oxide, tandis que dans le second, c'est l'hydrogène de l'acide qui se combine tout à l'oxigène de l'oxide pour former de l'eau qui se dégage, tandis que l'acide carbonique reste uni au métal revivifié. M. Dulong partage cette dernière opinion, et serait d'avis d'appeler ces composés carbonides; et comme il pense que l'acide oxalique n'est lui-même qu'un composé d'acide carbonique et d'hydrogène, il propose de l'appeler acide hydro-carbonique, et hydrocarbonates ceux de ces composés dans lesquels l'acide oxalique est parfaitement intact sans avoir éprouvé d'altération, tels que les protoxalates de barium, de calcium, de strontium, etc.

Nomenclature ancienne.

Protoxalate de sodium. Sur-protoxalate de sodium. Oxalate d'ammoniaque. Sur-oxalate d'ammoniaque. Deutoxalate de manganèse.

Protoxalate de zinc.

— de fer.— d'étain.

Sur-protoxolate d'étain. Protoxalate d'arsenic.

— — de molybdène.

— — d'antimoine.

— — d'urane.

- - de cobalt.

Sur-protoxalate de cobalt. Protoxalate de bismuth.

Protoxalate de cuivre.

Sur-protoxalate de cuivre.

Protoxalate de nickel.

— — de plomb.

- de mercure.

Sur-protoxalate de mercure.

Protoxalate d'argent.

Deutoxalate de platine.

Oxalate de soude.

- acidule de soude.

- d'ammoniaque.

- acide d'ammoniaque

— de manganèse.

- de zinc.

— de fer.

— d'étain.

- d'étain.

— d'arsenic.

- de molybdène.

— d'antimoine.

— d'urane.

- de cobalt.

- acide de cobalt.

— de bismuth.

— de cuivre.

- acide de cuivre.

- de nickel.

— de plomb.

— de mercure.

- acide de mercure.

- d'argent.

- de platine.

§ IV. ACIDE BENZOÏQUE.

Acide benzoïque	Sel du Benjoin. Fleurs du benjoin.
	Acide du benjoin. — benzonique.

BENZOATES.

BENZONES.

Combinaisons de l'acide benzoïque avec les bases.

Proto-benzoate de zirconium.	Benzoate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
—— de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Benzoate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
Proto-benzoate de manganèse.	— de manganèse.
— — de zinc.	— de zinc.
— — de fer.	— de fer oxidulé.
Deuto-benzoate de fer.	— de fer oxidé.
Proto-benzoate d'étain.	— d'étain.
— — d'arsenic.	— d'arsenic.
Deuto-benzoate d'antimoine.	— d'antimoine.
Proto-benzoate d'urane.	— d'urane.
— — de cobalt.	- de cobalt.
	— de titane.
—— de bismuth.	- de bismuth.
- de cuivre.	- de cuivre.
- de nickel.	— de nickel.
— de plomb.	
do pionin.	— de plomb oxidulé.

Deuto-benzoate de plomb.	Oxalate de plomb oxidé.
Proto-benzoate de mercure.	— de mercure.
— — d'argent.	- d'argent.
— — de platine.	— de platine.
Deuto-benzoate d'or.	— d'or.

§ V. ACIDE CITRIQUE.

Acide citrique.	uc d .cide – du	e citron. citronnien citron.
-----------------	-----------------------	------------------------------------

CITRATES.

Combinaisons de l'acide citrique avec les bases.

Proto-citrate de zirconium	Citrate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Citrate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Deuto-citrate de manganèse.	— de manganèse.
Proto-citrate de zinc.	— de zinc.
— de fer.	— de fer.
d'étain.	— d'étain.

Nomenclature ancienne.

Proto-citrate d'antimoine.	— d'antimoine.
— — d'urane.	- d'urane.
— — de cobalt.	— de cobalt.
	— de titane.
— — de cuivre.	— de cuivre.

- de cuivre. - de cuivre. - de plomb. - de plomb.

Deuto-citrate de mercure. — de mercure. — d'argent. — d'argent.

§ V. ACIDE FUNCIQUE.

Acide fungique.

Acide des champignons.

FUNGATES.

Combinaisons de l'acide fungique avec les bases.

Proto-fungate d'aluminium.	Fungate d'alumine.
— — de magnésium.	- de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	- de baryte.
—— de sodium.	- de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Fungate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
Deuto-fungate de manganèse.	— de manganèse.
Proto-fungate de zinc.	— de zinc.
— — de plomb.	— de plomb.

N. B. Les autres fungates métalliques n'ont point encore été étudiés.

§ VII. ACIDE GALLIQUE.

GALLATES.

Combinaisons de l'acide gallique avec les buses.

Proto-gallate de zirconium.	Gallate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Gallate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-gallate de fer.	— de fer au <i>minimum</i> .
Trito callata da far	Encre noire. Gallate de fer au maxim.
Proto-gallate de chrome.	— brun de chrome.
- de columbium.	— orangé de columbium.
— — d'antimoine.	- blanc d'antimoine.
— — d'urane.	— marron d'urane.
— — de cérium.	— blanc de cérium.
— — de bismuth.	— orangé de bismuth
- de cuivre.	- hrun de cuivre.
do outilo.	, who do duitic.

Proto-gallate de tellure.	Gallate jaune de tellure
— — de nickel.	— vert de nickel.
— — de plomb.	— blanc, de plomb.
— de mercure.	- orangé de mercure.
— — d'osmium.	— pourpre d'osmium.
— — d'argent.	- brun d'argent.
— — d'or.	— brun d'or.

§ VIII. ACIDE KINIQUE.

Acide kinique.

Acide du kinkina.

KINATES.

Combinaisons de l'acide kinique avec les bases.

4 P - 4 P	wr * . 1 *
Proto-kinate de zirconium.	Kinate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Kinate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque

§ IX. ACIDE MELLITIQUE.

Acide mellitique.

Acide honigstiqué.

MELLITATES.

Combinaisons de l'acide mellitique avec les bases,

Proto-memitate de zirconium.	Meintate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Sur-proto-mellitate de barium.	— acide de baryte.
Proto-mellitate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Mellitate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-mellitate de fer.	— de fer.
— — de cuivre.	— de cuivre.
— de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	- de mercure.

S X. ACIDE MORIQUE.

Acide morique.

Acide moroxolique.

MORATES.

MOROXOLATES.

Combinaisons de l'acide morique avec les bases.

Proto-morate de zirconium.	Morate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Morate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
	_

§ XI. ACIDE SUCCINIQUE.

SUCCINATES.

Combinaisons de l'acide succinique avec les bases.

Proto-succinate de zirco-	Succinate de zircon
nium.	Succinate de zircon
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— d'yttrium.	- d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Succinate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
*	*
Deuto-succinate de manga-)	1
Deuto-succinate de manga- nèse	— de manganese.
·	
Proto-succinate de zinc.	— de zinc.
— — de fer:	— de fer.
— de cérium.	— de cérium.
— de cuivre.	— de cuivre.
— — de plomb.	— de plomb.
Promis	Dioina.

S XII. ACIDE TARTARIQUE.

Acide tartarique ou tartrique. { Acide du tartre. } — tartareux.

Nomenclature ancienne.

TARTRATES.

TARTRES, TARTRITES.

Combinaisons de l'acide tartareux avec les bases.

Lattite at Liftont.
— d'alumine.
d'yttria
— de glucine.
— de magnésie.
(Tartre calcaire.)Tartrite de chaux. — de chaux. — de baryte. — acidule de baryte.
— de soude.
— acide de soude.
Tartre tartarisé. — soluble. Sel végétal. Tartre alkalisé. — de potasse. Tartrite ou tartrate de potasse.
Tartre. Cristaux de tartre. Crême de tartre. Tartrite acidulé de potasse.
Sel ammonia. tartarisé. Tartre ammoniacal.

Tartrate d'ammoniaque et de l'Artrate d'ammoniaque et d'ammonia	artrite de potasse am- moniacal.
Proto-tartrate de potassium et de sodium	artre de soude. el polychreste de La Rochelle. – de Seignette. artrite de potasse et de soude.
— — et de protox. d'alu-	de potasse et d'alu- mine.
— — — de strontium. — — — de calcium. —	 – et de baryte. – et de strontiane. – et de chaux. – et de magnésie.
Proto-tartrate de potassium - et de deutox. de manganèse.	
et de fer	artre chalybé. – martial soluble. artrite de potasse fer- rugineux. – de potasse et de fer.
Proto-tartrate de potassium et de zinc	– de potasse et de zinc.
et d'étain.	– et d'étain.

	Tartre stibié.
	Emétique.
	Tartre émétique.
Proto-tartrate de potassium)	— antimonié.
et d'antimoine.	Tartrite de potasse anti-
	monié.
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Deuto-tartrate de potasse
	et d'antimoine.
	de di diffiliationio.
et de deutoxide de	Tartrate de potasse et de
cuivre	cuivre.
	p a martin and a
et de protoxide de	Tartrite de potasse et de
plomb	plomb.
*	_
Proto-tartrate de potassium	Tartrite de potasse et de
et de mercure	mercure.
19	14
——————————————————————————————————————	— et d'argent.
— de manganèse.	— de manganèse.
- de zinc.	— de zinc.
—— de fer.	— de fer.
— — d'étain.	— d'étain.
Proto-tartrate de molybdène.	
— — d'antimoine.	- d'antimoine oxidulé.
Deuto-tartrate d'antimoine.	 – d'antimoine oxidé.
— — d'urane.	— d'urane.
— — de cobalt.	— de cobalt.
Proto-tartrate de bismuth.	— de bismuth.
Deuto-tartrate de cuivre.	— de cuivre.
Proto-tartrate de nickel.	— de nickel.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
— — d'argent.	— d'argent.
-, - de platine.	- de platine.
7	1

S XIII. ACIDE CAMPHORIQUE.

Acide camphorique.

CAMPHORATES.

Combinaisons de l'acide camphorique avec les bases.

Proto-camphorate d'alumi- minium	Camphorate d'alumine
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Camphorate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
	- The state of the

N. B. Les camphorates métalliques sont très peu connus.

§ XIV. ACIDE MUCIQUE.

Acide mucique	Acide	sacchola	ctique.
	— mu	queux.	·

MUCATES. SACCHOLACTATES, MUCITES.

Combinaisons de l'acide mucique avec les bases.

	,L
Proto-mucate de zirconium.	Mucate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
- d'yttrium.	— d'yttria.
— de glucinium.	— de glucine.
- de magnésium.	— de magnésie.
— de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— de sodium.	— de soude.
— de potassium.	— de potasse.
Mucate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
interest d'animontaque.	a annomação.
§ XV. ACIDE PYR	O-TARTARIQUE
	A • 7
Acide pyro-tartarique.	Acide pyro-tartareux.
<i>X</i>	
PYRO-TART	RATES.
Combinaisons de l'acide pyro-	tartarique avec les hases
Competitues on a contraction pyro	turituri que teces des cuses.
Proto-pyro-tartrate de zir-)	D
Proto-pyro-tartrate de zir-	Pyro-tartrite de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.

Proto-pyro-tartrate d'yttrium.	. Pyro-tartrite d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Pyro-tartrate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
-	•

§ XVI. Acide subérique.

Acide subérique.

SUBÉRATES.

Combinaisons de l'acide subérique avec les bases.

Proto-subérate de zirconium.	Subérate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Subérate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
Proto-subérate de fer.	— de fer.
— — de plomb.	— de plomb.
— d'étain.	— d'étain.
— — de mercure.	— de mercure.
— — d'argent.	- d'argent.

§ XVII. ACIDE ZUMIQUE.

Acide zumique.

Acide nancéïque.

ZUMIATES.

Combinaisons de l'acide zumique avec les bases.

Proto-zumiate d'aluminium.	Nanceate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude:
— — de potassium.	- de potasse.
Zumiate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
Proto-zumiate de manganèse.	— de manganèse.
——— de zinc.	— de zinc.
— — de fer.	— de fer.
Deuto-zumiate d'étain.	— d'étain.
— — de cobalt.	- de cobalt.
Proto-zumiate de cuivre.	— de cuivre.
— — de nickel.	— de nickel.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
	- d'argent.
, 0	

gira d'as a tradition de la contraction de la co

t tr

S XVIII. ACIDE URIQUE.

Acide urique. Acide lithique (Schéele).

URATES.

Combinaisons de l'acide urique avec, les bases.

Proto-urate d'aluminium.	Urate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
← de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Urate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
	^

S XIX. ACIDE ROSACIQUE.

Acide rosacique.

ROSATES.

Combinaisons de l'acide resacique avec les bases.

Proto-rosate d'aluminium.	Rosate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	- de chaux.

Nomenclature ancienne.

Proto-rosate de strontium.

— de barium.

— de baryte.

— de soude.

— de potassium.

— de potasse.

Rosate d'ammoniaque.

Rosate d'ammoniaque.

Rosate de strontiane.

— de baryte.

— de potasse.

— de potasse.

— d'ammoniaque.

S XX. ACIDE AMNIOTIQUE.

Acide amniotique.

Acide amnique.

AMNIOTATES.

AMNIATES.

Combinaisons de l'acide amniotique avec les bases.

Proto-amniotate d'aluminium. Amniate d'alumine.

— de magnésium. — de magnésie.

— de calcium. — de chaux.

— de strontium. — de strontiane.

— de barium. — de baryte.

— de sodium. — de soude.

— de potassium. — de potasse.

Amniotate d'ammoniaque. — d'ammoniaque.

§ XXI. Acide sébacique.

Acide sébacique.

Acide des graisses.

SÉBATES.

Combinaisons de l'acide sébacique avec les bases.

Proto-sébate d'aluminium.	Sébate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Sébate d'ammoniaque.	- d'ammoniaque.
Proto-sébate de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	- de mercure.
— — d'argent.	- d'argent.

§ XXII. ACIDE LACTIQUE,

Acide lactique.

LACTATES.

Combinaisons de l'acide lactique avec les bases.

Proto-lactate d'aluminium.	Lactate d'alumine
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.

Nomenclature ancienne.

Lactate d'ammoniaque. Proto-lactate de zinc.

— — de fer.

— — de plomb.

Lactate d'ammoniaque.

— de zinc.

- de fer.

— de plomb.

S XXIII. ACIDE MARGARIQUE.

Acide margarique (M. Chevreul).

MARGARATES.

Combinaisons de l'acide margarique avec les bases.

Proto-margarate de magnésium.

— — de calcium.

- de strontium.

— — de barium.

- - de sodium.

Sur-proto-margarate de sodium.

Proto-margarate de potassium.

Sur-proto-margarate de potassium. Margarine, matière nacrée des savons, insoluble dans l'eau froide.

Margarine.

Margarate d'ammoniaque.

Proto-margarate de zinc.

Deuto-margarate de cuivre.

Proto-margarate de plomb.

Sous-proto-margarate de plomb.

Nomenclature ancienne.

§ XXIV. ACIDE OLÉÏQUE.

Acide oléïque (M. Chevreul). Graisse fluide (M. Chev.).

OLÉATES.

Combinaisons de l'acide oléique avec les bases.

Protoleate de magnesium.
— — de calcium.
— — de strontium.
— — de barium.
— — de sodium.
Sur-protoléate de sodium.
Protoléate de potassium.
Sur-protoléate de potassium.
Oléate d'ammoniaque.
Protoléate de zinc.
— — de chrome.
— — de cobalt.
Deutoléate de cuivre.
Protoléate de nickel.
— — de plomb.
Sous-protoléate de plombs

§ XXV. ACIDE BUTYRIQUE (M. Chev.).

Acide qui se trouve dans le beurre, et auquel ce dernier doit son odeur.

BUTYRATES.

Combinaisons de l'acide butyrique avec les bases.

Proto-butyrate de magnésium.

— de calcium.

— de strontium.

— de barium.

— de sodium.

— de potassium.

Butyrate d'ammoniaque.

Proto-butyrate de zinc.

Deuto butyrate de cuivre.

Proto-burytate de plomb.

S XXVI. ACIDES VÉGÉTAUX ET AUTRES NOUVEL-LEMENT DÉCOUVERTS.

Depuis la publication de la première édition de cet ouvrage, il a été découvert, par divers chimistes français et étrangers, un grand nombre d'acides nouveaux dont nous allons nous borner à donner la nomenclature. Il serait en effet bien fastidieux de répéter, pour chacun de ces acides, cinq à six combinaisons formées avec les mêmes bases, combinaisons d'ailleurs peu connues encore, et dont l'utilité est toute scientifique pour la plupart d'entr'eux. Il suffira, ce nous semble, d'indiquer d'abord par un exemple, la nomenclature des sels pour un acide, et de nous borner à un simple énoncé pour tous les autres.

1. Acide pyro-mucique (Labillardière).

Proto-pyro-mucate de calcium.

- — de strontium.
- — de barium.
- — de sodium.
- — de potassium, etc.
 - 2. Acide pyro-citrique (Lassaigne).

Proto-pyro-citrate de calcium, etc.

3. Acide pyro-malique (Braconnot).
Ou Acide pyro-sorbique.

Proto-pyro-malate de calcium, etc. Ou proto-pyro-sorbate de calcium, etc.

4. Acide pyro-kinique (Pelletier et Caventou).

Proto-pyro-kinate de calcium, etc.

5. Acide pyro-urique (Lassaigne).

Proto-pyro-urate de caleium, etc.

6. Acide ellagique (Chevreul et Braconnot).

Proto-ellagate de calcium etc.

7. Acide igasurique (Pelletier et Caventou).

Cet acide avait été nommé d'abord acide stychnique par les auteurs.
Proto-igasurate de calcium, etc.

8. Acide méconique (Sertuerner).

Proto-méconate de calcium, etc.

9. Acide menispermique (Boullay).

Proto-menispermate de calcium, etc.

10. Acide cévadique (Pelletier et Caventou).

Proto-cévadate de calcium, etc.

11. Acide jatrophique (Pelletier et Caventou).

Proto-jatrophate de calcium, etc.

12. Acide novique (Pelletier et Caventou).

Proto-novate de calcium, etc.

13. Acide purpurique (Prout).

Proto-purpurate de calcium, etc.

N. B. Le nom de cet acide indiquerait qu'il est de couleur pourpre, c'est aussi à cet état que le docteur Prout l'a fait

connaître; mais il a été prouvé, par M. Vauquelin, que l'acide est blanc par lui-même, et indépendant de la couleur rouge qui l'accompagne. On lui a cependant conservé son nom, bien qu'il soit impropre; de l'exactitude des noms dépend cependant l'idée exacte qu'on se fait des choses.

14. Acide phocénique (Chevreul).

Cet acide avait été d'abord appelé par l'auteur acide delphinique.

Proto-phocénate de calcium, etc. Delphinate de chaux.

15. Acide caproïque (Chevreul).

Proto-caproate de calcium, etc.

16. Acide caprique (Chevreul).

Proto-caprate de calcium, etc.

17. Acide hircique (Chevreul).

Proto-hirciate de calcium, etc.

18. Acide carthamique (Doboereiner).

M. Doboereiner a regardé la matière colorante rouge des fleurs de carthame comme un acide, et lui a donné le nom d'acide carthamique; on l'appelait autrefois carthamite.

Proto-carthamate de calcium, etc.

19. Acide hydroxanthique (Zeis).

Proto-hydroxanthate de calcium, etc.

20. Acide ambréique (Pelletier et Caventou).

Proto-ambréate de calcium, etc.

21. Acide caséique (Proust).

Proto-caséate de calcium, etc.

23. Acide stéarique (Chevreul).

Proto-stéarate de calcium, etc.

24. Acide cholestérique (Pelletier et Caventou).

Proto-cholestérate de calcium, etc.

Nous croyons inutile de continuer cette nomenclature à l'égard des acides suivans, dont l'existence n'est pas bien constatée à l'égard des uns, ou a été révoquée en doute à l'égard des autres. Tels sont les acides lampique, végéto-sulfurique, nitro-leucique, mélassique, mélanique, rheumique, kramerique, aloétique et nitro-saccharique.

§ XXVII. Principes immédiats des végétaux et des animaux.

On appelle parties primitives ou intégrantes des végétaux et des animaux, l'oxigène, l'hydrogène, le carbone et l'azote, quelquefois le soufre, le phosphore, le fer, etc.

Les parties secondaires ou constituantes, sont celles qui, bien que composées de parties primitives, sont sui generis, formées d'une même sub-

stance, homogènes dans leur tout, exemptes de corps étrangers, et dont l'ensemble concourt à la formation de tous les êtres organisés: ce sont ces parties que l'on appelle ordinairement principes immédiats des végétaux et des animaux. Il faut cependant ne pas les confondre avec les produits immédiats qui sont des composés plus ou moins complexes des précédens. Ainsi, le sucre est un principe immédiat, tandis que le miel est un produit immédiat. La même différence est applicable à la fibrine, l'albumine, l'urée, etc., par rapport au sang, à l'urine, au blanc d'œuf, etc.

Nous distinguerons les principes immédiats en deux classes : 1° ceux que l'on retire des végétaux, et 2° ceux que l'on retire des animaux.

Nous suivons, à l'égard de leur nomenclature, l'ordre que nous avons indiqué dans notre *Traité* élémentaire de pharmacie théorique, pages 117, 339 et suivantes.

Nous n'y comprendrons point ceux de ces principes qui sont acides ou alcalins, puisqu'il en a été question déjà dans cet ouvrage aux pages 102, 200 et suivantes.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Principes immédiats des végétaux neutres ou regardés comme tels.

Subérine (Chevreul)	Suber. Liége.
	Principe particulier de l'orge.
Sambucine (Caventou)	Matière particulière, suivant M. Chevreul, qui constitue ce qu'on appelle moelle de sureau.
Médulline (John)	
Amidonite	Amidon. Fécule. Fécule amilacée. Matière amilacée.
4	Amidon modifié et formé dans l'empois an- cien.
Inuline (Rose)	Substance particulière trouvée d'abord dans la racine d'aulnée.
Ulmine (Klaproth)	Matière végétale qui paraît être le produit d'une altération naturelle, et que l'on forme par l'art.
Dalhine (Payen)	Principe très analogue à l'amidon, et que l'on trouve dans les dalhias.

Sucre ordinaire	Sucre véritable. — de canne. — proprement dit. — de betteraves. — de châtaignes, etc.
Sucre crystalloïde	Sucre de raisins. — de miel. — des fruits rouges. — d'amidon.
Sucre infermentiscible	Sucre des champignons. — des fleurs. — des diabètes.
Mannité (Thenard)	Principe particulier de la manne.
N. B. La mannite et le sucre gnons, etc., passent à l'acide, mentation alcoolique.	des diabètes, des champi- nais ne subissent pas la fer-
Sucre liquide.	Mélasse.
	. ~

Sucre inquide.	melasse.
Sacchogommite (Robiquet)	Matière sucrée et incris- tallisable de la réglisse. Glicirrhizine.
Gomme	Mucilage sec. Gomme arabique. — d'amidon.
Adragantine.	Gomme ad agante.
Bassorine	Gomme de Bassora. Se trouve dans beau- coup de végétaux.

Nomenclature actuelle.	Nomenclature ancienne.
Olivile (Pelletier)	Matière particulière de la gomme olivier.
Sarcocolline (Thomson)	Principe d'une exsuda- dation naturelle de la penœa sarcocolla.
Scillitine (Vogel)	Principe particulier de la scillé.
Colocintine (Vauquelin). Daphnine.	 — de la coloquinte. — du daphne alpina.
Tanguine (Henry fils)	- du fruit du Tan- guin.
Quassine (Thomson)	
Cathartine (Lassaigne et Fe-	— purgatif du séné.
Lupuline (docteur Yves).	— actif du houblon.
Gentianine (Caventou et Hen- ry père)	— actif de la gentiane.
Senegine (Gelhen). Piperine (OErsted).	— — du polygala. — — du poivre noir.
Saponine (Psaff)	— actif de la racine du saponaria officinalis.
Calenduline (Geiger)	Matière existante dans les feuilles et les fleurs du calandula officinalis.
Cytisine (Chevalier et Las-	

Cire.	
Huiles fixes	Huiles douces. — grasses.
- volatiles ou aromites	Essences.
Glycérine (Chevreul).	Principe doux des huiles.
Résines ou rétinites	
	Matière résineuse du gayac.
Zéïne	(Matière cireuse en appa- rence, retirée du zéa maïs.
* 6	Matière verte des feuil les.
Camphre.	Camphre.
Zimôme) (Taddey)	(Principes constituans du
Fungine (Braconnot)	

Nomenclature actuelle.

Hématine (Chevreul).....

Ferment.

Fibrine végétale.

Nomenclature ancienne.

Ferment.

Albumine végétale. Gélatine végétale. Gelée végétale. Osmazôme végétal.	
Caoutchouc	Résine élastique. Comme élastique.
Glu	Matière particulière du petit houx, de la gentiane, etc.
Narcotine	Sel de Desrone. Principe vitreux de l'opium.
Asparagine (Robiquet et Vau- quelin)	Principe particulier des asperges.
Agéodite (Robiquet)	Matière crystallisable de la réglisse.
Indigotine (Chevreul)	Indigo pur. Isatine.

Polychroïte (Vogel et Bouil- Matière colorante du salon-Lagrange)..... fran.

Santaline (Pelletier).......... Principe colorant du santal rouge.

Curcumine. —— du curcuma.

Matière colorante pure du bois de campêche.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Narcissine (Caventou)	Principe colorant des fleurs du narcisse des prés.
Caphopicrite	├── de la rhubarbe. Rhubarbarine.
Carthamine	Voyez Acide carthamique.
Extractif	Substances reconnues pour être composées; et rayées de la classe des principes immédiats des végétaux.

Outre les principes immédiats qui viennent d'être dénommés, il en existe plusieurs autres, tels : la pollinine, qui se trouve dans le pollen des dattiers, la masticine, qui fait le cinquième de la résine mastic, la sandaricine, qui fait la base de la sandaraque, la capsicine, ou résine du poivre d'Espagne, l'elléborine, ou résine molle retirée de l'ellébore noir, la myricine, qui fait les 00,8 de la cire des abeilles, la cérine, espèce de cire retirée de quelques végétaux, la strychochromine, matière colorante jaune des strychnos, la laccine, base de la résine laque, etc.

Il faut observer qu'il est bon d'attendre de nouvelles expériences pour adopter la plupart d'entr'eux.

Principes immédiats des animaux neutres ou regardés comme tels.

Fibrine.	
Gélatine	Colle forte. — de Flandres. Yethiocolle.
Albumine.	Blanc d'œuf.
Caséum.	Matière caséeuse Fromage.
Urée. Mucus.	
Osmazôme (Thénard)	Principe odorant du bouillon.
Pycromel (Thénard).	— particulier de la bile.
Coccine (Pelletier et Caventou)	. Matière animale de la co- chenille et du kermès animal.
Leucine (Braconnot).	Produit de l'art.
Oxide cystique (Wollaston).	Matière particulière de quelques calculs urinaires.
- xanthique (Marcet)	(Existence douteuse). — Présumé être de l'a- cide urique.
— caséeux (<i>Proust</i>)	Matière blanche, insi- pide, produite dans le fromage.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Carmine (Pelletier et Caven-	Matière colorante de la cochenille. Cochenilline (<i>Thomson</i>).
Cholesterine (Chevreul)	Matière nacrée des cal- culs biliaires humains
Ethal (Chevreul)	Matière formée par l'ac- tion de la potasse sur la cétine.
Cétine (Chevreul)	Blanc de baleine. Spermacéti.
Stéarine. Oléine. Phocénine. Hircine.	Divers corps gras purs et particuliers, formant la base de la plupart des matières grasses des animaux.
Butirine (Chevreul)	Matière qui contient les élémens du principe odorant du beurre.

TABLE SYNONYMIQUE

DES

NOMS NOUVEAUX ET ANCIENS EMPLOYES DANS CET OUVRAGE, SELON LEUR ORDRE ALPHABETIQUE;

O U

NOMENCLATURE CHIMIQUE

ANCIENNE ET NOUVELLE (1).

A.

Acétate d'alumine.	Proto-acétate d'aluminium.	219
- d'ammoniaque.	Acétate d'ammoniaque.	220
- d'antimoine au minimum	Proto-acétate d'antimoine.	221
— — au maximum.	Deuto-acétate d'antimoine.	Ibid.
— d'argent.	Proto-acétate d'argent.	222
— d'arsenic.	—— d'arsenic.	221
— de baryte.	— — de barium.	219
— de hismuth.	Sur-proto-acétate de bismuth	221
- de cérium.	Proto-acétate de cérium.	Ibid.
— de chaux.	— — de calcium.	219
- de chrome.	——— de chrome.	221
— de cobalt.	Deuto-acétate de cobalt.	Ibid
— de cuivre.	— — de cuivre.	222

⁽¹⁾ Les noms nouveaux sont en lettres italiques, et les noms anciens en lettres romaines.

Acetate de cuivre avec ex-	Sous-deuto-acetate de cui-	
cès de base.	ore.	222
— d'étain au minimum.	Proto-acétate d'étain.	221
— d'étain au maximum.	Deuto-acétate d'étain.	Ibid.
— de fer au minimum.	Proto-acétate de fer.	Ibid.
— de fer au maximum.	Trito-acétate de fer.	Ibid.
— de glucine.	Proto-acétate de glucinium.	219
— de magnésie.	— — de magnésium.	220
— de manganèse.	Tétro-acétate de manganèse.	221
— de mercure au minimum.	Proto-acétate de mercure.	222
— de mercure au maximum.	Deuto-acétate de mercure.	Ibid.
— de molybdène.	Proto-acétate de moly bdène.	221
— de nickel.	— — de nickel.	222
4 / 7/	Liqueur fumante arsénieuse	
Acétate oléo-arsenical	de Cadet.	221
— d'or.	Deuto-acétate d'or.	222
— de platine.	— — de platine.	Ibid.
— de plomb.	Proto-acétate de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	220
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	219
— de tungstène.	— — de tungstène.	221
— d'yttria.	— — d'yttrium.	219
— de zinc.	$de^{\sigma}zinc.$	221
— de zirconium.	— — de zirconium.	219
Acète ammoniacal.	Acétate d'ammoniaque.	220
— d'argile.	Proto-acétate d'aluminium.	219
— calcaire.	— — de calcium.	220
— de cuivre.	Sous-deuto-acétate de cuivre	222
— de magnésie.	Proto-acétate de magnésium	. 220
— martial.	de fer.	221
— mercuriel.	— — de mercure.	222
— de plomb.	de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	220
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
— de zinc.	— — de zinc.	221
Acétite d'argile.	— — d'aluminium.	219
— d'étain.	— — d'étain.	221
— de zinc.	- de zinc.	Ibid.
Acides.		1.5

SYNO	NYMIQUE.	203
Acide acéteux.	Acide acétique.	14, 219
— acétique	Esprit de Vénus. Vinaigre radical. Acide acéteux. Oxiacétique.	14, 219
 aérien. allantoïque. ambréique. amnique ou amniotique. 	Acide carbonique. — amniotique.	41, 30 48, 243 48, 251
— antimonieux	Oxide d'antimoine par nitre. Oxide d'antimoine maje — blane d'antimoine. Deutoxide d'antimoine.	
 antimonique. arsenical. arsenieux. arsenique. atmosphérique. 	Tritoxide d'antimoine. Acide arsenique. Protoxide d'arsenic. Acide arsenical. — carbonique.	10, 172 14 7 14 11, 30
Acide benzoïque	(Fleurs de benjoin. Acide du benjoin. — benzoïqne.	15, 227
 benzonique. bézoardique. bombique. boracin. boracique. 	 benzoïque. urique. borique. borique 	15, 227 18, 242 18 11, 25 Ibid.
— borique	Sel de vitriol narcotique — sédatif. Acide boracin. — boracique.	. Ibid.
 butyrique. camphorique. cafique. caprique. caproïque. 	— du camphre. — du café.	18, 247 17, 238 15 19, 250 Ibid.

1	Gaz sylvestre.	
•	Air fixe. — fixé.	
	Acide aérien.	
— carbonique	 ⟨ — atmosphérique. 	11, 30
	— méphitique.	
	— crayeux.	
	- charbonneux.	
	\Air méphitique.	
— carbo-hydro-chlorique.	Phosgène.	58
- carthamique.	— carthamite.	20
— caséique.	4 • 7 7 •	19, 250
- charbonneux.	Acide carbonique.	11, 30
— chloreux.— chlorique.	- muriatique sur-oxige	· ·
- chiorique.	— muriatique hyper - géné.	Ibid.
- chloro-cyanique.	- prussique oxigéné.	
- chloro-iodique.	Per-chlorure d'iode.	59
- cholestérique.		19, 250
- chromique.		14, 164
	Acide du citron.	15, 228
- citrique	— citronnien.	10, 220
		w-7 + 7
— citronnien.	- citrique.	Ibid.
— colombique.	- mul - m · an a	14, 168
- crayeux.	- carbonique.	$\frac{11}{3}, \frac{30}{80}$
— cyanique. — de l'urine.	- phosphorique.	13, 89 $12, 35$
- des champignons.	—fungique.	15, 229
— des fourmis.	—formique.	18
- de l'oseille.	- oxalique.	15, 224
— des pommes.	— malique.	15, 223
— du benjoin.	benzoique.	15, 227
— du borax.	- borique.	11, 25
— du café.	— cafique.	15
— du calcul.	- urique.	18, 242
— du camphre.— du citron.	— camphorique. — citrique.	15 228
— du kinkina.	— kinique.	15, 228 $15, 231$
- du molyhdène.	moly bdique.	14, 161
— du soufre.	- sulfurique.	12, 45
	-	

— du succin.	- succinique.	17, 233
— du sel marin.	- hydro-chlorique.	23, 58
— du sucre.	— oxalique.	15, 224
— du sucre de lait.	— mucique.	17, 238
— du suif.	— sébacique.	18, 243
— du tartre.	- tartarique.	17, 234
— du wolfram.	- tungstique.	14, 166
— fluo-borique.	- hydro-fluo-borique.	23, 83
- fluorique.	- hydro-fluorique.	Íbid.
-fulminique.		13
-fungique.	— des champignons.	15, 229
-formique.	— des fourmis.	18
- gallactique.	- lactique.	18, 244
Sametrique.	teterique.	10, 244
y y c	Principe astringent.	15, 230
- gallique	Acide gallique.	,
	8 1 1	
— hircique.		19, 25
- honigstique.	— mellitique.	17, 232
- hydriodique.	1	23, 68
		,
	(Esprit de sel marin.	
- hydro-chlorique	Acide marin fumant.	, 23, 58
*	(— muriatique.	
- hydro-cyanique.	prussique.	92
- hydro-cyanique argen-	- chyazique argenturé.	Ibid.
turé.		
*		11 . 1
ferruré	$\frac{1}{c}$ - lerrure.	Ibid.
	— ferro-cyanique.	
calfanó	obragione colfoné	Ibid.
sulfuré.	— chyazique sulfuré.	
- hydro-fluorique.	- fluorique.	23, 83
- hydro-fluo-borique.	- fluo-borique.	Ibid.
- hydro-muriatique.	- hydro-chlorique.	23, 58
- hydro-sélénique.	— hydrogène sélénié.	23, 55
	A *	
	(Air puant.	
1 1 10 4	Gaz hépatique.	0 (6
- hydro-sulfurique		23, 43
	- hydrogène sulfuré.	
	Acide hydro-thionique.	
	*	

hydro-thionique.hyponitreux.	— hydro-sulfurique.	43 13, 77
 hypophosphoreux. hypophosphorique. hyposulfureux. 	Acide phosphatique.	11, 35 12, 35 12, 43 Ibid.
— hyposulfurique.— iodique.— karabique.	- succinique.	13, 68 17, 233
kinique.laccique.	— du kinkina.	15, 231
— lactique.— lampique.— lithiasique.	— gallactique.	18, 244 18, 242
9	∫ — du calcul. — benzoardique.	lbid.
— lithique	— lithiasique. — urique.	11911/2.
— malique.	— malusien. — des pommes.	15, 223
— margarique.		245
— malusien.	Acide malique.	15, 223
— marin fumant. — — déphlogistiqué.	— hydro-chlorique. Chlore.	23, 58 56
— mélanique.	Chiore.	19
— mélassique.		Ibid.
— mellitique.	Acide honigstique.	17, 232
— méphitique.	— carbonique.	11, 30
- molybdique.	— du molybdène.	14, 161
— morique ou moroxolique.		17, 233
— mucique	— saccholactique. — muqueux.	17, 238
— muqueux.	— mucique.	Ibid.
— muriatique.	— hydro-chlorique.	23, 58
— muriatique hyper-oxi- géné.	— chlorique.	13, 58
oxigéné.	Chlore.	56
— — oxi-azoté.	Chlorure d'azote.	59
— oxi-sulfuré.	— de soufre. Acide chloreux.	1bid. 58
— sur-oxigéné.	ALOUNG CHEWICAA.	• / (

SYNOI	NYMIQUE.	267
— nancéique.	— zumique.	241
— nitreux	Esprit de nitre fumant. Acide nitreux phlogistiqué — — rutilant. — — fumant.	77
 nitreux blanc. nitreux déphlogistiqué. phlogistiqué. rutilant. dégazé. 	 nitrique. nitrique. nitreux. nitreux. nitrique. 	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
— nitrique	Esprit de nitre. Eau forte. Oxi-septonique. Acide nitreux déphlogistiqué.	Ibid.
— nitro-hy dro-chlorique	(Eau régale. Acide régalin. — nitro-muriatique.	23, 58
 nitro-leucique. saccharique. nitro-muriatique. oléique. ourétique. oxalin. 	— nitro-hydro-chlorique.— phosphorique.	19 Ibid. 23, 58 248 36 5, 224
- oxalique	— saccharin. — du sucre. — oxalin. Oxi-saccharique.	Ibid.
— phocénique.	Acide delphinique.	250
— phosphoreux	{ — phosphorique phlogist qué. — volatil.	i- 36
— phosphorique		Ibid.
— phosphorique phlogistiqué.	— phosphoreux.	Ibid.

	1 12 13 13	
— — volatil.	— phosphoreux.	36
pomique.	— malique.	15, 223
— prussique.	- hydro-cyanique.	92
— oxigéné.	- chloro-cyanique.	15, 58
— purpurique.	J	249
- pyro-citrique.		248
- pyro-kinique.		Ibid.
- pyro-malique.		Ibid.
- pyro-mucique.		Ibid.
— pyro-urique.		Ibid.
— pyro-tartareux.	— pyro-tartarique.	239
— pyro-tartarique ou pyro-		Ibid.
tartrique	(Acide pyro-tartareux.	
— régalin.	— nitro-hydro-chlorique	23, 58
— rosacique		242
— saccharin.	— oxalique.	15, 224
— saccholactique.	— mucique.	17, 238
— sacchlactique.	— mucique.	18, 243
— sébacé.	- sébacique.	
— sébacique	{ — du suif. — sébacé.	Ibid.
— silicique.	Protoxide de silicium.	109
— spathique.	— hydro-fluorique.	23, 83
— stannique.	Deutoxide d'étain.	9, 152
— stéarique.		18, 251
— stéarique. — subérique.		17, 240
	(Salaralatil da arrain	
— succinique	Sel volatil du succin.	4.5 0.33
		17, 233
— sulfureux	(Esprit de soufre par la c	lo-
16	che.	4:
— sulfureux	Acide vitrionque phiogis	8u-
	que. — volatil.	12, 43
— sulfureux volatil.	— sulfureux.	Ibid.
	(Huile de vitriel	
— sulfurique	Acido vitriolique	Ibid.
	Acide vitronque.	147101

SYNONYMIQUE.

ا. <i>الحرب الإ</i> لى الله الله الله الله الله الله الله ال	1 2 112 2 4 0 110	209
Acide tartareux.	Acide tartarique.	17, 234
— tartarique ou tartrique	- du tartre.	Ibid.
— tellurique.	Protoxide de tellure.	8, 191
— tungstique	Acide du wolfram. — de la tungstène.	. / 66
	— de la tungstene.	14, 166
- urique.	16	18, 242
vitriolique:vitriolique phlogistiqué.	— sulfurique. — sulfureux.	12, 43 Ibid.
volatil.	- sulfureux.	Ibid.
- zumique ou zymique.	— nancéique.	241
Acier.	Sous-carbure de fer.	29
	Blanc de baleine.	
Adipocire		260
	Cétine.	
Air atmosphérique.	Air atmosphérique.	77
— déphlogistiqué.	Oxigène.	4
— fixe. — fixé.	Acide carbonique. — carbonique.	11, 30 lbid.
— inflammable.	Gaz hydrogène.	21
— marin.	Acide hydro-chlorique.	23, 58
— méphitique.	— carbonique.	11, 30
- phlogistiqué.	Gaz azote.	76
— puant.	Acide hydro-sulfurique.	23, 43
vicié.vital.	Gaz azote.	76
Aimant arsenical.	— oxigène. Sulfure d'antimoine arse	4 éni-
A STATE OF THE STA	qué.	45
Airain.	Airain.	187
Alcool.	Esprit de vin.	
	- ardent.	
Alcool de soufre.	Percarbure de soufre.	29
Alkaest de Vanhelmont.	Sous-proto-carbonate de	po- 32
Alkali fixe végétal.	tassium. — — de potassium.	Ibid.
Alkali fixe végétal aéré.	— — de potassium.	Ibid.
— — minéral aéré.	— — de sodium.	Ibid.
———— effervescent.	de sodium.	Ibid.

TABLE

Alkali pneum. Alkaligène.	Sous-proto-borate de sodium. Gaz azote.	² 7 76
Alkali volatil concret.	Sous - carbonate d'ammo-	
	niaque.	33
—— fluor.	Ammoniaque.	97
Alliages d'antimoine.	I	171
— d'argent.		205
— d'arsenic.		156
— de barium.		
— de bismuth.		184
— de cérium.		
— de cobalt.		179
— de cuivre.		i 87
— d'étain.		151
— de fer.		148
— d'irridium.		217
— de manganèse.		141
— de mercure.		200
— de molybdène:		160
— de nickel.		193
- d'or.		215
— d'osmium.		202
— de platine.		212
— de plomb.		196
— de potassium.		137
— de rhodium.		210
de silicium.de sodium.		. 2 .
		132 166
de tungstène.de zinc.		144
— de zinc.		144
Alquifoux.	Persulfure de plomb.	45
Alumine.	Protoxide d'aluminium.	113
Aluminium.	Métal de l'alumine.	Ibid.
	(Sur-proto-sulfate d'alumi-	
Alun	nium et d'ammoniaque ou	49
Axiulle ***********************************	Sur-proto-sulfate d'alumi- nium et d'ammoniaque ou de protoxide de potas-	
	(sium.	
A1 '. '	7) 7	
Alun nitreux.	Proto-nitrate d'aluminium.	$\begin{array}{c} 77 \\ 253 \end{array}$
Amidon.	Matière amilacée.	255

\		
SYNO	NYMIQUE.	271
	Alkali volatil fluor.	
Ammoniaque ou hydrogène azoté	Esprit volatil de sel ammo-	97
azoté	niacal.	97
`		
Ammoniaque arsenical.	Arseniate d'ammoniaque.	158
— crayeuse.	Sous - carbonate d'ammo-	
V	niaque.	33
- phosphorique.	Phosph. d'ammoniaque.	39
- spathique.	Hydro-fluate d'ammoniaq.	84
Ammoniates.	Ammoniures.	99
— d'argent.	Proto-ammoniate d'argent.	Ibid.
— de cobalt.	Deuto-ammoniate de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— — d'étain.	Ibid.
— de fer.	Proto-ammoniate de fer.	Ibid.
— de mercure.	— — de mercure.	Ibid.
— de nickel.	— — de nickel.	Ibid.
- d'or.	Deuto-ammoniate d'or.	Ibid.
— de tellure.	Proto-ammoniate de tellure.	Ibid.
— de tung'stène.	— — de tungstène.	Ibid.
— de zinc.	de zinc.	Ibid.
Amniotates.		
Amniotate d'alumine.	Proto-amniotate d'alumi-	
	nium.	243
— d'ammoniaque.	Amniotate d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	Proto-amniotate de barium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
— de soude.	- de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
Antimoine.	Régule d'antimoine.	171
Antimoine cru natif.	Per-sulfure d'antimoine.	45
— diaphorétique.	Deutoxide d'antimoine.	172
Antimonane.	Chlorure d'antimoine.	60

473

Ibid.

Ibid.

Proto-antimoniate d'alumi-

rium.

— de calcium.

nium. Ibid.
Antimoniate d'ammoniaque. Ibid.
Proto – antimoniate de ba-

Antimoniates.

— de chaux.

Antimoniate d'alumine.

— d'ammoniaque.— de baryte.

Antimoniates de cobalt.	Proto - antimoniate de co-	• 3
•	balt.	173
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— de fer.	—— de fer.	Ibid.
— de glucine.	—— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	— — de manganèse.	lbid.
— de plomb.	—— de plomb.	fbid.
— de potasse.	—— de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
— d'yttria.	—— d'yttrium.	Ibid.
— de zinc.	—— de zinc.	Ibid.
— de zircone.	— — de zirconium.	W3 + 3
Antimonites.		Ibid.
Antimonite d'alumine.	—— d'aluminium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Antimonite d'ammoniaque.	174
— de baryte.	Proto - antimonite de ba-	N/N A 3
	rium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de cobalt.	— — de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.
— de fer.	de fer.	Ibid.
— de glucine.	—— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	— — de manganèse.	Ibid.
— de plomb.	de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
- d'yttria.	d'yttrium.	173
— de zinc.	—— de zinc.	174
Apatite.	Proto-phosph. de calcium.	38
Aquila alba.	Proto-chlorure de mercure.	61
Arcane corallin.	Deutoxide de mercure. 10	, 200
Arcane de tartre.	Proto-acétate de potassium.	220
Arcanum duplicatum.	Proto-sulfate de potassium.	49
•		
Argent	Diane.	
231 5 01111111111111111111111111111111111	Lune.	204
Argent corné.	Chlorure d'argent.	61
— fulminant.	Proto-ammoniate d'argent.	99

SYNONYMIQUE.

SINO	NYMIQUE.	273
Argent fulminant d'Howard.	Fulminate d'argent.	6 08
Argile pure.	Protoxide d'aluminium.	113
- crayeuse.	Proto - carbonate d'alumi-	
oral ouser	nium.	30
- spathique.	Proto-hydro-fluate d'alu-	
Spanique	minium.	83
	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	
	Esprit recteur.	256
Arome	Principe odorant.	200
	Timespe odorane.	
Arséniates.		158
Arséniate acide de chaux.	Sur-proto-arséniate de cal-	
	cium.	158
— — de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
—— de soude.	——— de sodium.	Ibid.
— d'alumine.	Proto - arséniate d'alumi-	
	nium.	Ibid.
- d'ammoniaque.	Arséniate d'ammoniaque.	Ibid.
— d'antimoine.	Proto-arséniate d'antimoi-	
	ne.	159
— d'argent.	— d'argent.	Ibid.
— d'arsenic.	—— d'arsenic.	Ibid.
— de baryte.	— de barium.	158
— de bismuth.	—— de bismuth.	159
— de chaux.	—— de calcium.	158
— de cobalt.	— de cobalt.	159
— de cuivre.	—— de cuivre.	Ibid.
d'étain.	— — d'étain.	Ibid.
— de fer au maximum.	Trito-arséniate de fer.	Ibid.
— de fer au minimum.	Proto-arséniate de fer.	Ibid.
— de glucine.	- de glucinium.	158
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
	— de manganese.	Ibid.
— de manganèse. — de mercure.	—— de mercure.	159
— de nickel.	- de nickel.	Ibid.
	—— de plomb.	Ibid.
— de plomb.		151d.
Arséniate de potasse. — de soude.	— — de potassium. — — de sodium.	Ibid.
	—— ae soaiam. —— de strontium.	Ibid.
— de strontiane.	the state of the s	~
— d'urane.	—— d'urane.	159

274	TABLE	
		a.
Arséniate de zinc.	Proto-arséniate de zinc.	159
— de zircone.	—— de zirconium.	158
Arsenic.	Régule d'arsenie.	156
Arsenic blane.	Protoxide d'arsenic.	157
Asparagine.	Chlorure d'azote.	257
Azotane,	Chiorure a azote.	59
	(Air vicié.	
	Molette atmosphérique.	
4	Gaz phlogistiqué.	76
Azote	Septone.	,
	Alcaligène.	
	Nitrogène.	
Azoto ganhoni		0.0
Azote carboné.	Cyanogène.	86
- hydrogéné.	Ammoniaque. Chlorure d'azote.	97
— oxi-muriaté.		59 -6
— phosphoré. — sulfuré.	Gaz azote phosphuré.	76 Ibid.
Azotures.	— — sulfuré.	Ibid.
Azoture de carbonc.		Ubid.
Asoute at turunte.		(3)1(L.
	В.	
Barium.	-Métal de la baryte.	129
Baryte pur.	Protoxide de barium.	Ibid.
— caustique.	— de barium.	lbid.
Base de l'aluir.	— d'aluminium.	113
Bassorine.	n	254
Benzoates.	Benzones.	227
Benzoate d'alumine.	Proto - benzoate d'alumi-	T1 · 3
71 *	num.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Benzoate d'ammoniaque.	Ibid.
— d'antimoine.	Deuto - benzoate d'antimoi-	T1 · 1
ν.	ne.	Ibid.
- d'argent.	Proto-benzoate d'argent.	228
- d'arsenie.	—— d'arsenic.	227
— de baryte.	— de barium.	fbid.

— — de calcium.

- de cobalt.

- de bismuth.

Ibid.

Ibid.

Hbid.

de baryte.de bismuth.

- de chaux.

- de cobalt.

SYNONYMIQUE.

33		
Benzoate de cuivre.	Proto-benzoate de cuivre.	2,27
— d'étain.	—— d'étain.	Ibid.
— de fer au minimum.	de fer.	Ibid.
— de fer au maximum.	Deuto-benzoate de fer.	Ibid.
— de glucine.	Proto-benzoate de glucinium.	Ibid.
- de magnésie.	— — de magnésium	Ibid.
— de manganèse.	— — de manganèse	Ibid.
— de mercure.	—— de mercure.	228
de nickel.	— — de nickel.	227
- d'or.	Deuto-benzoate d'or.	228
— de platine.	— — de platine.	Ibid.
— de plomb au maximum.	de plomb.	227
— de plomb au minimum.	Proto-benzoate de plomb.	Ibid.
— de potasse.	—— de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
— de strontiane. — d'urane.	— d'urane.	Ibid.
— d'yttria.	d'yttrium.	Ibid.
— de zinc.	de zinc.	Ibid.
— de zircône.	—— de zirconium.	Ibid.
Beurre d'antimoine.	Chlorure d'antimoine.	60
— d'arsenic.	—— d'arsenic.	Ibid.
— de bismuth.	—— de bismuth.	6.1
— d'étain.	—— d'étain.	60
Bismuth.	Régule de bismuth.	183
Blanc de baleine.	Cétine.	258
— de céruse.	Proto-carbonate de plomb.	34
— de fard.	Sous-proto-nitrate de bis-	
	muth.	. 79
— de perle.	de bismuth.	Ibid.
— de plomb.	Proto-carbonate de plomb.	34
Blanckmal.	Sulfure d'argent.	45
Blende.	- de zinc.	44
Bleu de Prusse.	Trito-hydrocyanate ferruré	
	de fer.	94
— de Thenard.	Proto-phosphate de cobalt et	99
(10 ± 1201101 01)	d'aluminium.	39
Boracite.	Proto-borate de magnésium.	26
Borates.	Borax.	
Borate d'alumine.	Proto-borate d'aluminium.	27 26
— d'ammoniaque.	Borate d'ammoniaque.	27
— d'antimoine.	Proto-borațe d'antimoine.	lbid.

Borate d'argent.	Proto-borate d'argent.	27
— d'arsenic.	— — d'arsenic.	Ibid.
— de baryte.	— — de barium.	26
— de bismuth.	— — de bismuth.	27
— de chaux.	— — de calcium.	26
— de cobalt.	Deuto-borate de cobalt.	27
— de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	Proto-borate d'étain.	Ibid.
— de fer.	de fer.	Ibid.
— de glucine.	— — de glucinium.	26
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	— — de manganèse.	27
— de mercure.	— — de mercure.	Ibid.
— de nickel.	— — de nickel.	Ibid.
— de plomb.	de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
— de silice.	— — de silicium.	Ibid.
— de soude.	— — de sodium.	27
— de soude sursaturé.	Sous - proto borate de so-	,
	dium.	Ibid.
— de strontiane.	Proto-borate de strontium.	26
- d'yttria.	— — d'yttrium.	Ibid.
- de zinc.	— — de zinc.	27
— de zircône.	— — de zirconium.	26
Borax.	Borates.	Ibid.
Borax brute.	Sous-proto borate de sodium.	27
Barotique.	Proto-borate de barium.	26
— ammoniacal.	Borate d'ammoniaque.	27
— argileux.	Proto-borate d'aluminium.	26
— calcaire.	— — de calcium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— pesant.	— — de barium.	Ibid.
Borax végétal.	— — de potassium.	27
Bore.	Borium.	25
Borium.	Bore.	Ibid.
Borures.		26
Borure de fer.		Ibid.
— de platinc.		Ibid.
Bronze.		187
Butirates.	1000	247
Butirate d'ammoniaque.		Ibid.
	,	

C.

Calcium	Métal de la chaux.	124
Calomélas.	Proto-chlorure de mercurc.	61
Caoutchouc	Résine élastique. Gomme élastique.	257
Camphorates.		238
Camphorate d'alumine.	Proto-camphorate d'alumi-	
	nium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Camphorate d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	Proto - camphorate de ba-	dala a
	rium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de magnésie.	—— de magnésium.	Ibid.
— de potasse.	—— de potassium.	Ibid.
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
Carbonates.	70 . 1 . 1	30
Carbonate d'alumine.	Proto - carbonate d'alumi-	77 · 1
12 .	nium.	Ibid.
- d'ammoniaque.	Carbonate d'ammoniaque.	32
— acide d'ammoniaque.	Sur-carbonate d'ammonia-	31 - 3
	que.	Ibid.
— sursaturé d'ammoniaque.		ruta
d'amount	que.	Ibid.
- d'argent.	Proto-carbonate d'argent.	34
— de baryte.	— de barium.	$\begin{array}{c} 3_{4} \\ 3_{3} \end{array}$
— de bismuth.	—— de bismuth.	
— acide de chaux.	Sur-proto-carbonate de cal	31
— de chaux.	Proto - carbonate de cal-	Ji
— uc chaux.	cium.	Ibid.
— de chrome.	— — de chrome.	33
- de cobalt.	- dc cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	Deuto - carbonate de cui-	iniu.
	vre.	Ibid.
— d'étain.	Proto-carbonate d'étain.	Ibid.
— de fer au minimum.	——————————————————————————————————————	Ibid.
- de fer au maximum.	Trito-carbonate de fer.	Ibid.

Carbonate de magnésie.	Proto-carbonate de magné-	
0	sium.	34
— de manganèse.	Deuto-carbonate de manga-	
C	nèse.	33
— de mercure.	Proto - carbonate de mer-	
	cure.	Ibid.
— de nickel.	— — de nickel.	Ivid.
— de plomb.	de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	32
— de soude.	— — de sodium.	34
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
— d'urane.	d'urane.	33
— d'yttria.	—— d'yttrium.	34
— de zinc.	— — de zinc.	33
— de zircone.	— de zirconium.	31
	Charbon	2.0
Carbone	Charbon pur. Diamant.	28
	(Diamant.	
Carbone azoté.	Cyanogène.	86
Carbo-sulfures.	J O	34
Carbures.		29
Carbure d'azote.	Azoture de carbone.	76
— de fer.	Percarbure de fer.	29
— de manganèse.		Ibid.
— de phosphore.	Phosphure de carbone.	Ibid.
— de soufre.		Ibid.
Caséum.		258
Cérium.	Cérérium.	177
Charbon pur.	Carbone.	28
Chaux.	Protoxide de calcium.	124
Chaux vive.	— de calcium.	Ibid.
— métalliques.	Oxides métalliques.	4
*		
Chlorates	(Muriates sur-oxigénés.	63
Onto acos	— hyper-oxigénés.	
Chlanata d'alami	Droto 11-nata Pala	
Chlorate d'alumine.	Proto - chlorate d'alumi-	That
1'	num.	Ibid.
- d'ammoniaque.	Chlorate d'ammoniaque.	Ibid.
- d'argent.	Proto-chlorate d'argent	Ibid.
— de baryte.	— — de barium.	Ibid.
- de cérium.	Deuto-chlorate de cérium.	Diff.

SYNONY MIQUE.		279
Chlorate de chaux.	Proto-chlorate de calcium.	63
— de fer.	Deuto-chlorate de fer.	Ibid.
— de glucine.	Proto - chlorate de gluci-	
0	nium.	Ibid.
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
— de mercure au minimum.	—— de mercure.	Ibid.
— de mercure au maximum.		Ibid.
— de plomb.	Proto-chlorate de plomb.	Ibid.
— de potasse.	—— de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
d'yttria.	—— d'yttrium.	Ibid.
— de zinc.	—— de zinc.	Ibid.
— — avec excès de base.	Sous - proto - chlorate de	Ibid.
zircone.	zinc. Proto - chlorate de zirco-	J.DICL.
Zircone.	nium.	Ibid.
- Ovionis	num.	64
— Oxigénés.		04
	Acide marin déphlogisti-	
	qué.	
Chlore] — muriatique oxigéné.	56
CILLUIC	Murigène, proposé par M.	
(4)	Prieur.	
	Chlorine.	
	011	A3 • 3
Chlorine.	Chlore.	Ibid.
Chlorures.	Dunt : 11	59.
Chlorure d'alumine.	Protoxi - chlorure d'alumi-	6 0
— d'aluminium.	nium. Muriate d'alumine sec.	$\begin{array}{c} 6_2 \\ 6_4 \end{array}$
— a ataminam.	Mariate a atumne sec.	01
	/ Beurre d'antimoine.	
	Muriate sur-oxigéné d'anti-	
*	moine.	
"	Deuto - muriate d'antimoi-	
— d'antimoine	ne	Ibid.
	- hydro - chlorate d'anti-	
	moine.	10.1
-	Antimonane.	
1	. w	i da e.a
- d'argent	Lune cornée,	lbid.
0	Argent corné.	

	(Beurre d'arsenic.	61
Chlorure d'arsenic	Muriate sur-oxigéné d'ar-	
٠	senic.	
	/ A : 1 · · · ·	
	Acide muriatique oxi-azo-	50
— d'azote	té Agoto oxi munictó	59
	Azote oxi-muriaté. Azotane.	
	\ Azotane.	
— de haryte.	Protoxi - chlorure de ba-	
tto znazy so:	rium.	62
— de barium.	Muriate de baryte sec.	60
	Beurre de bismuth.	61
— de bismuth	Muriate sur-oxigéné de bis-	
	(muth.	
	(Sal marin calcaire	
— de calcium	(Sel marin calcaire. Muriate de chaux desséché.	60
— ue cantam	— oxigéné.	00
	OAIS CITC.	
— de cérium.		61
— de chaux.	Protoxi - chlorure de cal-	0
7 7 7	cium.	62
— de cobalt.	Muriate de cobalt sec.	61
— de cuivre.	Muriate de cuivre dessé-	ri. : J
	ché.	Ibid,
	Liqueur fumante de Liba-	4
	vius.	
	Beurre d'étain.	6o
— d'étain	Muriate sur-oxigéné d'é-	
	l tain.	
	Deuto-muriate d'étain.	
	— hydro-chlorate d'étain.	
1 6		71 . 1
— de fer.	Muriate de fer desséché.	Ibid.
— de fer oxigéné.	Deutoxi-chlorure de fer.	62
— de glucine.	Protoxi-chlorure de gluci- nium.	Ibid.
— de glucinium.	Muriate de glucine sec.	89
- d'iode.	Lizardo do Sidemo sec.	Ibid.
- d'iridium.	Muriate d'iridium desséché.	62
10.10		

Chlorure de magnésie.	Protoxi-chlorure de magné-	
	sium.	62
— de magnésium.	Muriate de magnésie sec.	59
— de manganèse.	— de manganèse sec.	60
— de molybdène.	— de molybdène sec.	Ibid.
— de nickel.	— de nickel sec.	61
	Oxi-muriate d'or.	62
— d'or	Muriate d'or oxigéné.	02
	muriate d or oxigene.	
— de palladium.	— de palladium sec.	Ibid.
*	TDI 1	۳
— de phosphore	Phosphore oxi-muriaté.	59
1 1	Phosphorane.	
— de platine.	Oxi-muriate de platine.	62
— de plomb.	— de plomb.	.61
— de potasse.	Protoxi-chlorure de potas-	•
A.	sium.	62
— de potassium.	Muriate de potasse dessé-	
	ché.	60
— de rhodium.	— de rhodium sec.	62
— de sodium.	— de soude décrépité.	60
— de soude.	Protoxi-chlorure de sodium.	62
	/ 4 . 1	
	Acide muriatique oxi-sul-	
7	furé.	۳.
— de soufre	Soufre oxi-muriaté.	59
-4	Sulfure d'acide muriatique. Sulfurane.	
	Sundane.	
— de strontiane.	Protoxi-chlorure de stron-	
	tium.	62
— de strontium.	Muriate de strontiane sec.	60
— de tellure.	— de tellure sec.	61
— de titane.	— de titane sec.	Ibid.
- d'urane.	— d'urane sec.	Ibid.
— d'yttria.	Protoxi-chlorure d'yttrium.	62
- d'yttrium.	Muriate d'yttria sec.	60
	Sol marin do zino	
— de zinc	Sel marin de zinc. Muriate de zinc desséché.	Ibid.
	Multate de Line desseche.	miu.
— de zinc oxigéné.	Protoxi-chlorure de zinc.	62

Chlorure de zircone.	Protoxi - chlorure de zirco-	
	nium.	62
— de zirconium.	Muriate de zircone sec.	59
Chromates.		163
Chromate d'alumine.	Proto - chromate d'alumi-	
	nium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Chromate d'ammoniaque.	164
— d'antimoine.	Proto - chromate d'antimoi-	
	ne.	Ibid.
— d'argent.	— — d'argent.	Ibid.
— de baryte.	— — de barium.	163
— de chaux.	— — de calcium.	Ibid.
— de cobalt.	— — de cobalt.	164
— de cuivre.	Deuto-chromate de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	Proto-chromate d'étain.	Ibid.
— de fer.	Deuto-chlorate de fer.	Ibid.
— de glucine.	Proto - chromate de gluci-	
0	nium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	163
— de nickel.	— — de nickel.	164
— de plomb.	- de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Íbid.
— acide de potasse.	Sur-proto-chromate de po-	
1	tassium.	Ibid.
— de soude.	Proto-chromate de sodium.	Ibid.
— acide de soude.	Sur-proto-chromate de so-	
1 11	dium.	Ibid.
— de strontiane.	Proto-chromate de stron-	
	tium.	163
— de silice.	— — de silicium.	Ibid.
— de tellure.	— — de tellure.	164
— d'yttria.	d'yttrium.	163
— de zinc.	de zinc.	164
— de zircone.	— — de zirconium.	163
Cinabre.	Per-sulfure de mercure.	45
Citrates.	, and the second	228
Citrate d'alumine.	Proto-citrate d'aluminium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Citrate d'ammoniaque.	Ibid.
— d'antimoine.	Proto - citrate d'antimoi -	
	ne.	229
— d'argent.	— — d'argent.	Bid.
— de baryte.	— — de barium.	228
V	1	

C^*	Duck Land 1	400
Citrate de chaux.	Proto - citrate de calcium.	228
— de cobalt	Deuto-citrate de cobalt.	229
— de cuivre.	Proto-citrate de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	——— d'étain.	Ibid.
— de fer.	de fer.	228
— de glucine.	—— de glueinium.	Ibid.
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	Deuto - citrate de manga-	T1 · 1
3	nèse.	Ibid.
— de mercure.	— — de mercure.	229
— de plomb.	Proto-citrate de plomb.	Ibid.
— de potasse.	—— de potassium.	228
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
— de tellure.	—— de tellure.	229
— d'urane.	—— d'urane.	Ibid.
— d'yttria.	—— d'yttrium.	228
— de zinc.	de zinc.	Ibid.
— de zircone.	— — de zirconium.	Ibid.
Chrome.	1	162
Chrysocolle.	Sous - proto - borate de so-	
	dium.	27
Chrysolite.	Proto - phosphate dc cal-	·
,	cium.	38
Cobalt.	Cobalt.	179
Colcothar.	Tritoxide de fer.	10
Columbates.	J.	169
Columbate d'alumine.	Proto - columbate d'alumi-	0
	nium.	Ibid.
— de baryte.	—— de barium.	Ibid.
— de fer.	——————————————————————————————————————	Ibid.
— de magnésie.	- de magnésium.	Ibid.
— de potasse.	— de potassium.	Ibid.
— de soude.	- de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	= de strontium.	Ibid.
Columbium.	<u> </u>	168
Corps simples.	-	1
Couperose blanche.	Proto-sulfate de zinc.	49
— bleue.	Sur-deuto-sulfate de cuivre.	50
- verte.	Proto-sulfate de fer.	Ibid.
Craie.	Proto - carbonate de 'cal-	137141.
Crase.	cium.	34
	cecone.	93.

Craic d'alumine.	Proto - carbonate d'alumi-	
	nium.	30
— ammoniacale.	Sous - carbonate d'ammo-	
	niaque.	33
— barotique.	Proto-carbonate de barium.	31
— magnésienne.	— — de magnésium.	Ibid.
— martiale.	— — de fer.	33
— de plomb.	— — de plomb.	34
— de soude.	Sous-proto-carbonate de so-	
	dium.	3_2
Crayon noir.	Per-carbure de fer.	29
Crême de chaux.	Proto - carbonate de cal-	J
	cium.	31
— de tartre.	Sur-proto-tartrate de potas-	
	sium.	32
Cristal minéral.	Proto-nitrate de potassium	
•	fondu.	78
Cristaux de soude.	Sous-proto-carbonate de so-	
	dium.	32
— de tartre.	Sur-proto-tartrate de potas-	
	sium.	235
— de Vénus.	Deuto-acétate de cuivre.	222
— de lune.	Proto-nitrate d'argent.	79
Cuivre.	Vénus.	185
Cuivre azuré,	Deuto-carbonate de cuivre.	34
— blanc.	Tombae.	187
— jaune.		Ibid.
Cyanogène.	Azote carboné.	86
Cyanures.		93
Cyanures métalliques.		Ibid.
— d'oxides métalliques.	Oxi-cyanures.	Ibid.
Cyanure d'alumine.	Protoxi-cyanures d'alumi-	
,	nium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Cyanure d'ammoniaque.	94
- d'argent.	- d'argent.	93
- d'argent oxigéné.	Protoxi-cyanure-d'argent:	94
— de baryte.	— — de barium.	Ibid.
— de barium.	Cyanure de barium.	93
— de chaux.	Protoxi - cyanure de cal-	
	cium.	Ibid.
— de cobalt.	—— de cobalt.	, 94
— de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.

STIVON I HELD D.		200
Cyanure d'étain. — de fer.	Protoxi-cyanure d'étain. Deutoxi-cyanure de fer.	94 Ibid.
— de magnésie.	Protoxi-cyanure de magné- sium.	
— de mercure oxigéné.	Deutoxi - cyanure de mer-	93
— de mercure.	cure Cyanure de mercure.	94 93
— de palladium oxigéné.	Protoxi-cyanure de palla- dium.	94
de platine.de potasse.	Cyanure de platine. Protoxi-cyanure de potas-	93
— de soude.	sium. — — de sodium.	Ibid.
- de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
— de zinc oxigéné.	—— de zinc.	94
· ·		
	D.	

Deuto-acétate de cobalt.	Acétate de cobalt.	221
	Acète de cuivre. Cristaux de Vénus. Verdet cristallisé. Acétate de cuivre neutre.	222
— — d'étain. — — de manganèse.	— d'étain au maximum. — de manganèse.	221 Ibid.
de mercure d'or de platine.	 de mercure au maxim. d'or. de platine. 	Ibid.
Deuto-ammoniate de cobalt.	Oxide de cobalt ammonia- cal.	99
—— de cuivre	Eau céleste. Oxide de cuivre ammonia- cal. Ammoniate de cuivre.	Ibid.
- d'étain.	- d'étain.	Ibid.

	Or fulminant.	
Deuto-ammoniate d'or	Ammoniate d'or.	100
,	Or fulminant. Ammoniate d'or. Oxide d'or ammoniacal.	
Deuto-benzoate d'antimoine.		2.2
d'or.	- d'or.	$\begin{array}{r} 227 \\ 228 \end{array}$
—— de platine.	— de platine.	lbid.
—— de plomb	— de plomb au maximum.	Ibid.
Deuto-borate de eobalt.	Borate de cobalt.	27
—— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— — d'étain.	— d'étain.	Ibid·
Deuto-butyrate de euivre.		247
	Malachite.	,
	Cuivre azuré.	
Deuto-carbonate de cuivre.	Vert-de-gris.	33
Detto carbonate ta casyro.	Oxide vert de enivre	33
	Oxide vert de cuivre. Carbonate de cuivre.	
	Fer spathique. Carbonate de fer au maxi-	Ibid.
de fer	Carbonate de fer au maxi-	
(mum.	
Deuto-chlorate de cérium.	Chlorate de cérium.	63
—— de mercure.	— de mercure au maxim.	Ibid.
de plomb.	— de plomb.	Ibid.
Deuto-chromate de cuivre.	Chromate de cuivre.	164
Deuto-eitrate de eobalt.	Citrate de cobalt.	229
— — de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— — de mercure.	— de mercure.	Ibid.
Deuto-fungate de manga-	Fungate de manganèse.	Ibid.
nèse.	118-	
Deuto-gallate de cuivre	Gallate de cuivre.	230
d'or.	— d'or.	231
Deuto-hydriodate de cuivre.	Hydriodate de cuivre.	72
— — de nickel.	— de nickel.	73
d'or.	— d'or.	Ibid.
—— de platine.	— de platine.	Ibid.
—— d'urane.	- d'urane.	72
Deuto - hydriodate ioduré		- /
de euivre.	vre.	74 Ibid.
——————————————————————————————————————	— de nickel. — d'or.	Ibid.
——————————————————————————————————————		Ibid.
= = = ac poului.	- at platine.	and.

SYNONYMIQUE.		287
Deuto - hydriodate ioduré d'urane.	Hydriodate ioduré d'urane.	74
Deuto-hydro-chlorate de cérium.	Muriate de cérium.	66
de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— — d'étain.	— d'étain au maximum.	65
— — de nickel.	— de nickel.	66
—— de platine.	— de platine	Ibid.
— d'urane.	— d'urane.	Ibid.
Deuto-hydro-fluate d'anti-	Fluate d'antimoine.	84
moine.		
$de\ cobalt.$	— de cobalt.	Ibid.
d'étain.	— d'étain.	Ibid.
—— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
d'urane.	— d'urane.	Ibid.
Deuto-iodate de cuivre.	Iodate de cuivre.	70
—— de nickel.	— de nickel.	71 Ibid.
—— d'or.	-d'or.	
de platine.	— de platine.	Ibid.
- - d'urane.	— d'urane.	70
Deuto - nitrate d'antimoi -	Nitrate d'antimoine.	79
ne.	1. / *	T1 ' 1
—— de cérium.	— de cérium.	Ibid.
—— de cuivre.	- de cuivre.	Ibid.
—— d'étain.	- d'étain au maximum.	Ibid.
— — de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— — de mercure.	— de mercure au maxim.	80
d'or.	-d'or.	Ibid.
—— de platine.	— de platine.	Ibid.
— — de plomb. Deuto-nitrite de cuivre.	— de plomb.	Ibid.
—— de mercure.	Nitrite de cuivre. — de mercure.	84 Ibid.
Deutoléate de cuivre.	— de merciae.	246
Deutoxalate de cobalt.	Oxalate de cobalt.	226
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
—— de manganese. —— de platine.	— de platine.	Ibid.
Deuto - phosphate d'anti-	Phosphate d'antimoine.	39
moine.	a nospitate a anamoine.	99
Deuto-succinate de manga-	Succinate de manganèse	234
nèse.	The state of the s	204
Deuto-sulfate de cérium.	— de cérium.	50
- — de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.

Deuto-sulfate de cuivre.		
Deute surjuit de citerre.	Sulfate de cuivre.	51
— — de fer.	— de fer.	30
— — de mercure ammonia-	— de mercure ammoniacal.	
cal.		
— de platine.	— de platine.	51
de plomb.	— de plomb.	Ibid.
—— d'urane.	— d'urane.	Ibid.
Deuto-sulfite d'antimoine.	Sulfite d'antimoine.	53
Deuto-sulfure d'antimoine.	Soufre doré d'antimoine.	45
Deuto-tartrate d'antimoine.	Tartrite ou tartrate d'anti-	-4-
	moine.	237
$de\ cobalt.$	— de cobalt.	Ibid.
—— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
$d'\acute{e}tain.$	— d'étain.	Ibid.
defer.	— de fer.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
de platine.	— de platine.	Ibid.
d'urane.	- d'urane.	Ibid.
a aranc.	- u dianc.	II/IU.
	0 :1	
Deutoxides	Oxides au maximum.	9
	Oxides.	
		71 . 1
Deutoxide d'antimoine.	Oxide blanc d'antimoine.	Ibid.
	(Klaproth.)	
	/ TE 03	
72	(Effluve nitreux.	
— d'azote	Gaz nitreux.	77
— d'azote	(Effluve nitreux. Gaz nitreux. Oxi-nitrique.	77
— d'azote	Gaz nitreux. Oxi-nitrique.	
— d'azote — de cérium.	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium.	
— d'azote — de cérium. — de cobalt.	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt.	9 Ibid.
 — d'azote — de cérium. — de cobalt. — de cuivre. 	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre.	9 Ibid. Ibid.
- d'azote - de cérium. - de cobalt. - de cuivre. - d'étain.	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain.	9 Ibid. Ibid. Ibid.
- d'azote - de cérium. - de cobalt. - de cuivre. - d'étain. - de fer.	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 — d'azote — de cérium. — de cobalt. — de cuivre. — d'étain. — de fer. — d'hydrogène. 	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer. Eau oxigénée.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
- d'azote - de cérium. - de cobalt. - de cuivre. - d'étain. - de fer.	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 — d'azote — de cérium. — de cobalt. — de cuivre. — d'étain. — de fer. — d'hydrogène. — de manganèse. 	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer. Eau oxigénée. Oxide brun de manganèse.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 — d'azote — de cérium. — de cobalt. — de cuivre. — d'étain. — de fer. — d'hydrogène. — de manganèse. 	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer. Eau oxigénée. Oxide brun de manganèse.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 — d'azote — de cérium. — de cobalt. — de cuivre. — d'étain. — de fer. — d'hydrogène. — de manganèse. 	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer. Eau oxigénée. Oxide brun de manganèse.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 — d'azote — de cérium. — de cobalt. — de cuivre. — d'étain. — de fer. — d'hydrogène. 	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer. Eau oxigénée. Oxide brun de manganèse.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 — d'azote — de cérium. — de cobalt. — de cuivre. — d'étain. — de fer. — d'hydrogène. — de manganèse. — de mercure	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer. Eau oxigénée. Oxide brun de manganèse.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 — d'azote — de cérium. — de cobalt. — de cuivre. — d'étain. — de fer. — d'hydrogène. — de manganèse. 	Gaz nitreux. Oxi-nitrique. Oxide brunâtre de cérium. — noir de cobalt. — brun de cuivre. — blanc d'étain. — noir de fer. Eau oxigénée. Oxide brun de manganèse.	9 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.

SYNONYMIQUE.		289
Deutoxide d'or. — de platine. — de phosphore.	Oxide jaune d'or. — jaune de platine. — rouge de phosphore.	10 Ibid. 9
— de plomb	Minium. Oxide rouge de plomb.	Ibid.
-d'urane.	-jaune citron d'urane.	Ibid.
Deutoxi-cyanure de fer hy- draté	Prussiate de fer bleu. Bleu de Prusse.	94
— de mercure. Protoxi-sulfure de cuivre. — d'étain.	Cyanure de mercure. Hydro-sulfure de cuivre. Sulfure d'étain.	Ibid. 46 Ibid.
— — zumiate de fer.	Nancéate de fer.	241
Diamant. Diane.	Carbone. Argent.	28 204
	.E.	
_		
Eau céleste.	Protoxide d'hydrogène. Deuto-ammoniate de cui-	5
— forte.	vre. Acide nitrique.	99 77 Ibid.
— régale. Effluve nitreux.	— nitro-hydro-chlorique. Deutoxide d'azote.	Ibid.
Emétique	Proto-tartrate de potassium et d'antimoine.	237
Empyrée. Encre noire.	Gaz oxigène. Trito-gallate de fer. Huiles emperarmatiques	4 230
Epyrèles. Esprit ardent.	Huiles empyreumatiques. Alcool.	256
— de Mindérérus. — de nitre.	Acétate d'ammoniaque. Acide nitrique.	220 77
de nitre fumant.recteur.	— nitrique. Aróme.	Ibid. 256
		- 400

1 47		
Esprit de sel ammoniaque.	Ammoniaque.	99
— de sel fumant.	Acide hydro-chlorique.	58
— de sel marin.	- hydro-chlorique.	Ibid.
— sylvestre.	— carbonique.	30
— de soufre par la cloche.	- sulfureux.	43
— de tartre.	— pyro-tartarique.	17
— de Vénus.	— acétique.	14
— de vin.	Alcool de vin.	256
— de vitriol.	Acide sulfurique.	43
Etain.	Jupiter.	150
Ethers.	•	
Ether acéteux.	Ether acétique.	
— acétique.	— acéteux.	
— arsénique.		
— butyrique.		
— fluorique.	- hydro-fluorique.	
- hydriodique.		
— hydro-chlorique.	— muriatique.	
- hydro-fluorique.	— fluorique.	
— marin.	— hydro-chlorique.	
— muriatique.	- hydro-chlorique.	
— nitreux.	— nitrique.	
— nitrique.	— nitreux.	
— phosphorique.		
— sulfurique.	Ether vitriolique.	
— vitriolique.	— sulfurique.	
Ethiops perse.	Deutoxide de mercure.	40
— martial.	— de fer.	. 9
— de mercure.	Sulfure de mercure.	45
— minéral.	— de mercure.	Ibid.
Euchlorine.	Acide chloreux.	58
Extrait de Saturne.	Sous-proto-acétate de plomb.	222
	•	

F.

Fer.	Mars.	147
Fer aéré.	Deuto-carbonate de fer.	33
— spathique.	Trito-carbonate de fer.	Ibid.
Ferment.	,	257

argentines d'antimoine. de benjoin. de zinc. Fluates. Fluate d'alumine. d'ammoniaque. d'argent. d'argent. d'argent. d'argent. d'argent. d'argent. d'arsenic. d'arsenic. de bismuth. de calcium. de cobalt. d'e cuivre. d'étain. de manganèse. de manganèse. de molybdène. de plomb. de sodium. de plomb. de sodium. de sodium. de sodium. de sodium. de sodium. de plomb. de sodium. de	Fleurs métalliques.	Oxides métalliques subli- més.	. 4
— de zinc. Acide benzoïque. 227 — de zinc. Protoxide de zinc. 6 Fluates. Hydro-fluates. 83 Fluate d'alumine. Proto-hydro-fluate d'aluminium. Ibid. — d'armoniaque. Hydro-fluate d'ammoniaque. 84 — d'artimoine. Deuto-hydro-fluate d'antimoine. Ibid. — d'argent. Proto – hydro – fluate d'arregent. 85 — d'arsenic. — d'arsenic. 84 — de baryte. — de barium. Ibid. — de baryte. — de barium. 1bid. — de chaux. — de bismuth. 85 — de chaux. — de bismuth. 85 — de cobalt. Deuto-hydro-fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cobalt. 84 — de fer. Proto-hydro-fluate de cuive. 85 — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de margnésium. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. <td>-argentines d'antimoine.</td> <td></td> <td>-</td>	-argentines d'antimoine.		-
de zine. Fluates.			•
Fluates. Hydro-fluates. 83 Fluate d'alumine. Proto-hydro-fluate d'aluminium. Ibid. — d'ammoniaque. Hydro-fluate d'ammoniaque. Que. 84 — d'artimoine. Deuto-hydro-fluate d'antimoine. Ibid. — d'argent. Proto-hydro-fluate d'arregent. 85 — d'arsenic. — d'arsenic. 84 — de baryte. — de bismuth. 85 — de chaux. — de bismuth. 85 — de cobalt. Deuto-hydro-fluate de cobalt. 84 — de coivre. Proto-hydro-fluate de cobalt. 84 — de quivre. Proto-hydro-fluate de cuiver. 85 — d'étain. Deuto-hydro-fluate de magnésium. 83 — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésium. 83 — de moreure. Deuto-hydro-fluate de magnésium. 83 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 84 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. — de plomb. Ibid. 84 — de silice. — de sodium. Ibid. 84 — de silice. — de sodium. Ibid. 85 — de strontiane. 84 — de zinc. Proto-hydro-fluate d'urane. Ibid. 84 — de zinc. Ibid. 85			•
Fluate d'alumine. — d'ammoniaque. — d'antimoine. — d'argent. — d'arsenic. — de baryte. — de cobalt. — de cuivre. — de fer. — de manganèse. — de mercure. — de molybdène. — de nickel. — de silice. — de sirontiane. — de sirontium. — de sirontium. — de silice. — de sirontium. — de sirontium. — de sirontium. — de sirontium. — de silice. — de sirontium. — de silice. — de sirontium. — de silice. — de zinc. — de vanne de zinc. — de silice. — de zinc.			_
minium. Ibid. — d'antimoine. Deuto-hydro-fluate d'antimoine. — d'argent. Proto-hydro-fluate d'antimoine. — d'argent. 85 — d'arsenic. 84 — de baryte. — de barium. Ibid. — de bismuth. 85 — de chaux. — de bismuth. 85 — de cobalt. Deuto-hydro-fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuive. 85 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuive. 85 — de fer. — de fer. Ibid. — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésie. 84 — de manganèse. Beuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 85 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. — de nickel. 85 — de plomb. — de solicium. 84 — de soude. — de solicium. 84 — de silicium. 84		v v	00
— d'antimoine. Hydro-fluate d'ammoniaque. 84 — d'argent. Deuto-hydro-fluate d'artimoine. Ibid. — d'argent. 85 85 — d'arsenic. 84 85 — de baryte. — de barium. Ibid. — de bismuth. 85 84 — de chaux. — de bismuth. 85 — de cobalt. Deuto-hydro-fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuiver. 85 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de mercure. 85 — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésie. 84 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de mercure. 85 — de nickel. 85 84 — de plomb. Ibid. 85 — de plomb. Ibid. 86 — de soude. — de solium. 84 — de silicium. 83			Ibid.
que. 84 Deuto-hydro-fluate d'antimoine. Ibid. — d'argent. 85 — d'arsenic. 84 — de baryte. — de barium. Ibid. — de bismuth. 85 — de chaux. — de bismuth. 85 — de chaux. — de calcium. 83 — de cobalt. Deuto-hydro-fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuivre. 85 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de magnésie. 84 — de fer. Ibid. 84 — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésie. 84 — de magnésie. — de manganèse. 84 — de magnésie. — de manganèse. 84 — de magnésie. — de manganèse. 84 — de magnésie. Proto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de mercure. 85 — de nickel. — de potasse. 84 — de potasse. — de potassium. 84 — de solice. — de solicium.	— d'ammoniaque.		1
— d'argent. Deuto-hydro-fluate d'antimoine. Ibid. — d'argent. Proto-hydro-fluate d'argent. 85 — d'arsenic. — d'arsenic. 84 — de baryte. — de barium. Ibid. — de bismuth. 85 — de chaux. — de bismuth. 85 — de cobalt. Deuto-hydro-fluate de cobalt. 84 — de cobalt. Proto-hydro-fluate de cuive. 85 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuive. 85 — de fer. — de fer. Ibid. — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. — de manganèse. 84 — de magnésie. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 85 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. — de plomb. Ibid. — de potasse. — de potassium. 84 — de soude. — de solicium. 84 — de strontium. <t< td=""><td>1</td><td>*</td><td>84</td></t<>	1	*	84
moine. Ibid. — d'argent. Proto - hydro - fluate d'argent. 85 — d'arsenic. — de baryte. — de barium. Ibid. — de bismuth. — de bismuth. 85 — de chaux. — de calcium. 83 — de cobalt. Deuto - hydro - fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuive. 85 — de fer. Deuto - hydro - fluate d'étain. 84 — de fer. — de fer. Ibid. — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. — de manganèse. 84 — de magnésie. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 85 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. Ibid. — de potasse. — de plomb. Ibid. — de soude. — de solicium. 84 — de silicium. 83 — de strontium. 84 —	-d'antimoine.		
— d'argent. Proto – hydro – fluate d'argent. 85 — d'arsenic. — de barium. Ibid. — de bismuth. — de bismuth. 85 — de chaux. — de calcium. 83 — de cobalt. Deuto – hydro – fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuivre. 85 — d'étain. Deuto – hydro – fluate d'étain. 84 — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésium. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 84 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. — de plomb. Ibid. — de soude. — de potassium. 84 — de silice. — de silicium. 83 — de strontiane. — de strontium. 84 — de zinc. Ibid. — de zinc. Ibid.			Ibid.
gent. 85 — de baryte. — de barium. Ibid. — de bismuth. — de bismuth. 85 — de chaux. — de calcium. 83 — de cobalt. Deuto – hydro – fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuive. 85 — de fer. Deuto – hydro – fluate d'é-tain. 84 — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésie. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 84 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. — de plomb. Ibid. — de soude. — de potassium. 84 — de silice. — de silicium. 83 — de strontiane. — de strontium. 84 — de zinc. Ibid. — de zinc. Ibid.	— d'argent.	Proto - hydro - fluate d'ar-	
— d'arsenic. — de baryte. — de barium. Ibid. — de bismuth. — de bismuth. 85 — de chaux. — de calcium. 83 — de cobalt. Deuto − hy dro − fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hy dro − fluate d'é-tain. 85 — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hy dro − fluate de magnésie. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de molybdène. Proto-hy dro-fluate de mercure. 85 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. — de plomb. 1bid. — de potasse. — de plomb. 1bid. — de soude. — de sodium. 1bid. — de strontiane. — de strontium. 84 — de zinc. Deuto − hy dro − fluate d'urrane. 1bid. — de zinc. Deuto − hy dro − fluate d'urrane. 1bid.	O		85
— de baryte. — — de barium. Ibid. — de chaux. — — de calcium. 85 — de cobalt. Deuto − hy dro − fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hy dro − fluate d'etain. 85 — d'étain. Deuto − hy dro − fluate d'etain. 84 — de fer. — — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hy dro-fluate de magnésie. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hy dro-fluate de mercure. 85 — de nickel. — — de nickel. 85 — de nickel. — — de nickel. 85 — de plomb. — — de plomb. Ibid. — de soude. — — de sodium. Ibid. — de silice. — — de strontium. 84 — de strontiane. — — de strontium. 84 — de zinc. Deuto − hy dro − fluate d'urrane. Ibid. — de zinc. Deuto − hy dro − fluate de zinc. Ibid.	— d'arsenic.		84
— de bismuth. 85 — de chaux. — de calcium. 83 — de cobalt. Deuto − hydro − fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hydro-fluate de cuivore. 85 — d'étain. Deuto − hydro − fluate d'étain. 84 — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésie. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 84 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. — de plomb. Ibid. — de soude. — de sodium. 84 — de silice. — de silicium. 83 — de strontiane. — de strontium. 84 — de zinc. Deuto − hydro − fluate d'urrane. Ibid. — de zinc. Ibid.	— de baryte.	— — de barium.	-
— de cobalt. Deuto − hy dro − fluate de cobalt. 84 — de cuivre. Proto-hy dro-fluate de cuivre. 85 — d'étain. Deuto − hy dro − fluate d'étain. 84 — de fer. Ibid. 84 — de magnésie. Porto-hy dro-fluate de magnésium. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hy dro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hy dro-fluate de molybdène. 84 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. — de plomb. Ibid. — de soude. — de potassium. 84 — de soude. — de sodium. 1bid. — de strontiane. — de strontium. 84 — de zinc. Deuto – hy dro – fluate d'urrane. 1bid. — de zinc. Proto-hy dro-fluate de zinc. Ibid.		— — de bismuth.	85
balt. 84 Proto-hydro-fluate de cui- vre. 85 d'étain. Deuto - hydro - fluate d'é- tain. 84 de fer. — de fer. Ibid. de magnésie. Porto-hydro-fluate de ma- gnésium. 83 de manganèse. — de manganèse. 84 de mercure. Deuto-hydro-fluate de mer- cure. 85 de molybdène. Proto-hydro-fluate de mo- lybdène. 84 de nickel. — de nickel. 85 de plomb. — de plomb. Ibid. de soude. — de potassium. 84 de soude. — de sodium. Ibid. de strontiane. — de strontium. 84 d'urane. Deuto - hydro - fluate d'u- rane. Ibid. de zinc. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.	— de chaux.	— — de calcium.	83
balt. 84 Proto-hydro-fluate de cui- ore. 85 — d'étain. Deuto – hydro – fluate d'é- tain. 84 — de fer. — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésium. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 84 — de nickel. — de plomb. Ibid. — de plomb. — de plomb. Ibid. — de soude. — de sodium. 84 — de silice. — de sodium. 83 — de strontiane. — de strontium. 84 — de zinc. Deuto – hydro – fluate d'u- rane. Ibid. — de zinc. Ibid. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.	— de cobalt.	Deuto-hydro-fluate de co-	
ore. 85 — d'étain. Deuto – hydro – fluate d'é-tain. 84 — de fer. Ibid. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésium. 83 — de manganèse. — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. 85 — de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 84 — de nickel. — de nickel. 85 — de plomb. Ibid. 84 — de potasse. — de potassium. 84 — de soude. — de sodium. Ibid. — de silice. — de silicium. 83 — de strontium. 84 — de zinc. Deuto – hydro – fluate d'u-rane. Ibid. — de zinc. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.			84
ore. Deuto – hydro – fluate d'étain. de fer. — de fer. — de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésium. de manganèse. — de mercure. Deuto – hydro-fluate de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. Deuto-hydro-fluate de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. de nickel. — de nickel. — de plomb. — de plomb. — de potasse. — de soude. — de soude. — de sodium. — de silice. — de silicium. — de strontium. B4 Deuto – hydro – fluate d'urane. Deuto – hydro – fluate d'urane. Deuto – hydro – fluate d'urane. Deuto – hydro – fluate de zinc. Deuto – hydro-fluate de zinc.	— de cuivre.	Proto-hydro-fluate de cui-	
tain. de fer. de fer. de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésie. de manganèse. de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. Proto-hydro-fluate de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. de nickel. de plomb. de potasse. de potasse. de soude. de soude. de silice. de silice. de silice. de strontiane. de strontiane. Deuto-hydro-fluate d'urrane. Deuto-hydro-fluate de zinc. Ibid. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.			85
- de fer de magnésie. - de magnésie. - de manganèse de mercure. - de molybdène. - de nickel de plomb de potasse de soude de silice de strontiane de zinc. - de fer Douto-hydro-fluate de ma- gnésium 83 - de manganèse 84 - de manganèse 85 - Deuto-hydro-fluate de mo- lybdène 85 - 84 - 85 - 84 - 85 - 84 - 85 - 85 - 84 - 85 - 84 - 85 - 84 - 85 - 85 - 84 - 85 - 85 - 86 - 86 - 86 - 86 - 86 - 86 - 86 - 86	— d'étain.	Deuto - hydro - fluate d'é-	44
- de magnésie. Porto-hydro-fluate de magnésium. gnésium. - de manganèse. - de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. Deuto-hydro-fluate de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 44 - de nickel. - de plomb. - de plomb. - de potasse. - de potassium. - de soude. - de sodium. - de silice. - de silicium. - de strontium. B4 - de zinc. Deuto-hydro-fluate de zinc. Ibid. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.		tain.	
gnésium. 83 — de manganèse. 84 — de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. — de molybdène. 85 — de nickel. 85 — de plomb. 85 — de plomb. 1bid. — de potasse. 94 — de plomb. 1bid. — de soude. 94 — de soude. 95 — de silice. 94 — de silicium. 84 — de silicium. 83 — de strontiane. 94 — de strontium. 95 — de strontium. 94 — de zinc. 1bid. Proto-hydro-fluate de zinc. 1bid. Proto-hydro-fluate de zinc. 1bid.	— de fer.	de fer.	Ibid.
- de manganèse de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. Cure. B5 - de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. B4 - de nickel. - de plomb. - de plomb. - de potasse. - de soude. - de silice. - de strontiane. - de zinc. Proto-hydro-fluate de molybdène. 84 - de molybdène. 85 - de nickel. - de nickel. 85 - de plomb. - de plomb. - de potassium. 84 - de soude. - de sodium. Bid. - de strontium. 84 - Deuto - hydro - fluate d'urrane. Bid. Proto-hydro-fluate de zinc. Bid. Proto-hydro-fluate de zinc.	— de magnésie.	Porto-hydro-fluate de ma-	
- de mercure. Deuto-hydro-fluate de mercure. Cure. Proto-hydro-fluate de molybdène. B4 de nickel. de plomb. de potasse. de soude. de silice. de strontiane. de zinc. Deuto-hydro-fluate de molybdène. 84 - de nickel. - de nickel. 85 - de plomb. - de plomb. Bid. - de sodium. B4 - de siliciem. B4 Deuto-hydro-fluate d'unrane. Bid. Proto-hydro-fluate de zinc. B5 B5 B6 B7 B6 B7 B7 B7 B7 B7 B7 B7		gnésium.	83
cure. de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. 34 de nickel. de plomb. de plomb. de potasse. de soude. de silice. de silice. de strontiane. de strontiane. de zinc. cure. 85 Proto-hydro-fluate de molybdène. 84 de nickel. 85 de plomb. de plomb. de plomb. de plomb. de potassium. 84 de silicium. 83 de strontium. 84 de strontium. Butto-hydro-fluate d'u- rane. Ibid. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.	— de manganèse.	— — de manganèse.	84
- de molybdène. Proto-hydro-fluate de molybdène. S4 de nickel. de plomb. de plomb. de potasse. de soude. de silice. de strontiane. de strontiane. Deuto-hydro-fluate de molybdène. S4 - de silicium. B3 - de strontium. B4 Deuto-hydro-fluate d'unane. Proto-hydro-fluate de zinc. B4 Proto-hydro-fluate de zinc. B4 Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.	— de mercure.	Deuto-hydro-fluate de mer-	
Jybděne.84— de nickel.85— de plomb.Ibid.— de potasse.— de potassium.84— de soude.— de sodium.Ibid.— de silice.— de silicium.83— de strontiane.— de strontium.84— d'urane.Deuto – hydro – fluate d'urane.Ibid.— de zinc.Proto-hydro-fluate de zinc.Ibid.		cure.	85
- de nickel. - de plomb. - de plomb. - de potasse. - de soude. - de silice. - de strontiane. - de strontiane. - de zinc. - de zinc. - de nickel. 85 - de plomb. -	— de molybdène.	Proto-hydro-fluate de mo-	
— de plomb.— de plomb.Ibid.— de potasse.— de potassium.84— de soude.— de sodium.Ibid.— de silice.— de silicium.83— de strontiane.— de strontium.84— d'urane.Deuto - hydro - fluate d'urane.Ibid.— de zinc.Proto-hydro-fluate de zinc.Ibid.			=
- de potasse. - de soude. - de solice. - de silice. - de strontiane. - de strontiane. - de zinc. - de potassium. 84 - de sodium. 83 - de strontium. 84 - Deuto - hydro - fluate d'u- rane. Ibid. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.			
- de soude de solice de silice de strontiane de strontium de strontium. - d	A. A.	_ A	
- de silice. - de strontiane. - de strontium. - de str			
- de strontiane. - de strontium. Deuto - hydro - fluate d'u- rane. Ibid. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.			
d'urane. Deuto - hydro - fluate d'u- rane. Ibid. de zinc. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.	_		_
rane. Ibid. — de zinc. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.			84
- de zinc. Proto-hydro-fluate de zinc. Ibid.	d'urane.	Deuto - hydro - fluate d'u-	71. • 7
Fluo-borates. Hydro-fluo-borates. 85	and a		
	Fluo-borates.	Hydro-fluo-borates.	85

Fluo-borate d'alumine.	Hydro-fluo-borate de pro-	
	toxide d'aluminium.	85
— d'ammoniaque.	— — d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	— de protoxide de ba-	,
v	rium.	Ibid.
— de chaux.	——— de calcium.	Ibid.
— de glucine.	de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	——— de magnésium.	Ibid.
— de potasse.	——— de potassium.	Ibid.
— de soude.	——— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
— d'yttria.	$d'\gamma ttrium$.	Ibid.
— de zircone.	de zirconium.	Ibid.
Fluor ammoniacal.	Hydro - fluate d'ammonia-	
V	que.	84
— argileux.	Proto-hydro-fluate d'alu-	-
8	minium.	83
— barotique.	— — de barium.	84
— magnésien.	— — de magnésium.	83
- pesant.	— — de barium.	84
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
- spathique.	— — de barium.	Ibid.
— tartareux.	— — de potassium.	Ibid.
— de tartre.	— de potassium.	Ibid.
Fluor.	Fluorine.	83
Fluorine.	Fluore.	Ibid.
Foie de soufre.	Protoxi - sulfure de potas-	7
Atrig	sium.	46
Foie de soufre barotique.	— — de barium.	Ibid.
—— calcaire.	$de\ calcium$.	Ibid.
Fulminate d'argent.	Argentfulminantd'Howard	
— de mercure.	Mercure fulminant d'Ho-	37 3
Fungates.	ward.	Ibid.
Fungate d'alumiue.	Proto-fungate d'aluminium.	229
— d'ammoniaque.	Fungate d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	Proto-fungate de barium.	Ibid.
— de chaux.	— — de calcium.	Ibid.
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	Deuto-fungate de manga-	
	nèse.	Ibid.
— de plomb.	Proto-fungate de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— de potassium.	Ibid.
1	1	

SYNONYMIQUE.	293
Proto - fungate de sodium.	229
— de zinc.	Ibid.

256

G.

Fungate de soude.

— de zinc.

Fungine.

~ 17	`	0
Gallates.		230
	Proto-gallate d'aluminium.	Ibid.
— d'ammo <mark>niaque.</mark>	Gallate d'ammoniaque.	Ibid.
	Proto-gallate d'antimoine.	Ibid.
— d'argent.	—— d'argent.	231
	— de barium.	230
— de bismuth.	—— de bismuth.	Ibid.
— de cérium.	— — de cérium.	Ibid.
de chaux.	— — de calcium.	Hoid.
— de chrome.	— de chrome.	Ibid.
— de columbium.	— — de columbium.	Ibid.
— de cuivre.	Deuto-gallate de cuivre.	Ibid.
	Trito-gallate de fer.	Ibid.
	Proto-gallate de fer.	Ibid.
	— — dc glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
	— de mercure.	231
	— — de nickel.	"Ibid.
	Deuto-gailate d'or.	Ibid-
	Proto-gallate d'osmium.	Ibid.
	— — de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	230
— de soude.	- de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	de strontium.	Ibid.
— de tellure.	— de tellure.	231
4 *	- d'uranc.	230
	i i i i i i i i i i i i i i i i i i i	Ibid.
- de zircone.	—— d'yttrium. —— de zirconium.	Ibid.
	Per-sulfure de plomb.	45
	Acide hydro-chlorique.	58
	1	

Gaz azote	Air vicié. Mofette atmosphérique. Gaz phlogistiqué. Septone. Alcaligène. Nitrogène.	76
 azote carboné. déphlogistiqué. fluorique silicé. 	Cyanogène. Gaz oxigène. Proto-hydro-fluate de sili- eium.	$\frac{9^2}{3}$
— hépatique.	Aeide hydro-sulfurique.	43
— hydrogène	(Phlogistique de Kirwan. Air inflammable. Phlogogène.	21 .
- hydrogène arsenié.		Ibid.
- hydrogène azoté.	Ammoniaque.	97
— hydrogène carboné.	Gaz hydrogène proto-car- buré.	21
Gaz hydrogène per-carburé:	Gaz oléifiant. — phlogogène oxi-carbu- ré.	Ibid:
- hydrogène per-phosphu-	- hydrogène phosphoré.	Ibid.
$r\acute{e}$.		Ibid.
- hydrogene phosphore.	- hydrogène per-phosphu- ré.	Ibid.
- hydrogène phospho-sul- furé.	16.	Ibid.
	/Coming amount of the design	200
— hydrogène proto-carburé.	Gaz inflammable mofétisé. — charbonneux. — des marais. — hydro-carburé. — hydrogène carboné.	Ibid.
- hydrogène proto - phos-		
phuré.	Anida bardua antifraniana	Ibid.
 hydrogène sulfuré. hydrogène telluré. 	Acide hydro-sulfurique.	22-43
- hydrogène zincé.		Ibid.
1		

		0
Gaz inflammable.	Gaz hydrogène.	24
- inflammable charbon-	Gaz hydrogène proto - car-	,
neux.	buré.	Ibid.
— des marais.	Gaz hydrogène proto-car-	13310.
	buré.	Ibid.
— hydro-carburé.	Gaz hydrogène proto - car-	11)1(1.
— hydro-carbaic.	buré.	Ibid.
mafatica		Inia.
— mofétisé.	Gaz hydrogène proto - car-	FLIJ
10 /	buré.	Ibid:
— — sulfuré.		22-43
— muriatique.	-hydro-chlorique.	, 58
	Deutoxide d'azote.	77
— nitreux déphlogistiqué.	Protoxide d'azote.	Ibid.
— oléifiant.	Gaz hydrogène per - car-	
. 0.	buré.	21
— oxide d'azote.	Protoxide d'azote.	77
— oxide de carbone.	— de carbone.	30
— oxi-muriatique.	Chlore.	56
- oxide nitreux.	Protoxide d'azote.	. 77
- oxide gazeux de nitro-	-d'azote.	Ibid.
gène.		
- oxide de septone.	- d'azote.	Ibid.
- oxidule d'azote.	- d'azote.	Ibid.
- Oxidite d azote.	— a azote,	JIMU.
	/ Empirás	
	Empirée.	
	Principe sorbile.	
	Air déphlogistiqué.	f
Gaz oxigène	Principe acidifiant.	4.
	— respirable.	
	— air vital.	
	Oxigyne.	A-
— phlogistiqué.	Gaz azote.	76
- phlogogène oxi-carburé.	- hydrogène per-carburé.	21
- phosphorique de M. Gin-		
gembre.	phuré.	Ibid.
- sylvestre.	Acide carbonique.	30
Gelée d'alumine.	Hydrate de protoxide d'alu-	, 1 mmm
a dad a manine	minium.	24
Glucine.		•
Glucinium.	Protoxide de glucinium.	119 Ibid.
	Métal de la glucine.	
Glycérine.	Principe doux des huiles.	256

TABLE

Graphite. Gypse.	Per-carbure de fer. Proto-sulfate de ealeium.	² 9 48
	37	
	H.	
Hématine.		257
Hépars alcalins.	Protoxi-sulfures.	4.6
Huiles douces.	Huiles fixes.	256
— de chaux.	Chlorure de calcium.	59
— empyreumatiques. — essentielles.	Epyrèles. Huiles volatiles.	256
— essentienes.	muics volunes.	230
—fixes	— douces. — grasses.	Ibid.
- Journal of the second of the		
mpaggag	-fixes.	i Thia
— grasses. — volatiles.	- essentielles.	
		12-43
Hydracides.	J	
Hydrates		1.2
Hydrate d'alumine.	Hydrate de protoxide d'alu-	
32 42 23	minium.	24
	—— d'antimoine.	Ibid. Ibid.
— d'argent. — d'arsenic.	—— d'argent. —— d'arsenie.	Ibid.
— de baryte.	—— de barium.	Ibid.
— de bismuth.	—— de bismuth.	Ibid.
- de cérium.	— — de cérium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de chrome.	— — de ehrome.	Ibid.
— de cobalt.		Ibid.
— de cuivre. — d'étain.	— — de cuivre. — — d'étain.	Ibid. Ibid.
— de fer.	—— a etain. —— de fer.	Ibid.
— de glucine.	—— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de mercure.	— — de mercure.	Ibid.
— de nickel.	—— de nickel.	Ibid.
— d'or.	d'or.	Ibid.
— de platine.	- de platine.	Ibid.

Hydrate de plomb.		de protoxide	
	plomb.		24
— de potasse.		potassium.	
— de rhodiúm.		rhodium.	
— de silice.	_	silicium.	
— de soude.	-	sodium.	24
— de strontiane.			Ibid.
— de tellure.		tellure.	Ibid.
— d'yttria.		rttrium.	Ibid.
— de zinc.		zine.	Ibid.
— de zircone.	de	zireonium.	25
Hydriodates.	77 7 . 7	72	71
Hydriodate d'ammoniaque.		ite d'ammonia	-
— d'antimoine.	Proto - h	ydriodate d'a	nti-
12		i ja Tfla ij	
— d'argent		irgent.	
— de baryte.		barium.	
— de bismuth.			
— de chaux.			
— de chrome.		ehrome.	
— de cobalt.		cobalt.	
— de columbium		columbium.	
— de cuivre.		ydriodate de	
1141) 1141)		7 . 7 . 72/.	
— d'étain.		driodate d'éta	
- de fer.	de	fer.	LDIG.
— de glucine.			
— de magnésie.			90'D A D
— de manganèse.			
— de mercure.			•
— dé molybdène.			. 72
— de nickel.			
12	Kel.	\$, 3 ° \$, 7	
-d'or.	-ao	r.	lbid.
— de palladium.	Proto - h	y driodate - de	pai-
	ladium	7 . 7 7	Ibid.
- de platine:	Deuto - h	yarıoaate ae	pia-
do mlomob	Date.	1 . 7 . 1 . 1	Ibid.
- de plomb de potasse.	Proto-hyo	irioaate de plo	mo. Ind.
— de potasse.	de_{I}	potassium.	72
— de rhodium.			1
-de soude.	— — de s	sodium.	72

Hydriodate de strontiane.	Proto-hydriodate de stron-	
	tium.	72
— de tellure.	— — de tellure.	73
- d'urane.	d'urane.	72
— d'yttria.	d'yttrium.	71
— zinc.	de zinc.	72
— de zircone.	— — de zirconium.	71
Hydriodates iodurés.		73
Hydriodate ioduré d'am-	Hydriodate ioduré d'ammo-	
moniaque.	niaque.	lbid.
— — d'antimoine:	Proto - hydriodate ioduré	
I	d'antimoine.	74
—— d'argent.	d'argent.	Ibid.
— de baryte.	———— de barium:	73
—— de bismuth.	———— de bismuth.	74
—— de chaux.	———— de calcium.	73
— de chrome.	$de\ chrome$.	74
— de cobalt.	$ de\ cobalt.$	Ibid.
—— de columbium:	——————————————————————————————————————	Ibid:
— de cuivre.	Deuto-hydriodate ioduré de	
The state of the s	- cuivre.	Ibid.
— d'étain.	Proto-hydriodate ioduré d'é-	
	i, tain.	Ibid.
—— de fer.	defer.	Ibid.
— de glucine:	——————————————————————————————————————	73
— de magnésie.	— — — de magnésium.	Ibid.
—— de manganèse:	———— de manganèse:	74
—— de mercure.	———— de mercure:	
— de molybdène.	——— de moly bdene?	Ibid.
— de nickel.	Deuto-hydriodate ioduré de	1
·	nickel.	
—— d'or.	d'or.	Ibid-
— — de palladium.	Proto-hydriodate ioduré de	
and a second	palladium.	Ibid-
— — de platine.	Deuto-hydriodate ioduré de	
	platine.	Ibid.
—— de plomb.	Proto-hydriodate ioduré de	- (,
Limited .	plomb.	Ibid.
—— de potasse.	———— de potassium:	73
—— de rhodium	——————————————————————————————————————	74
—— de soude.	de sodium:	73
—— de strontiane:	———— de strontium:	Ibid.
	,	

	Proto-hydriodate-ioduré de	
lure.	tellure.	74
—— d'urane.	———— d'urane.	Ibid.
—— d'yttria.	d'yttrium.	73.
—— de zinc.	de zinc.	74
— de zircone.	———— de zirconium.	73
Hydro-chlorates.	Muriates.	64
Hydro-chlorates d'ammo- niaque	Salmiac. Sel ammoniac. Muriate d'ammoniaque.	65
Hydro-cyanate.	Prussiates.	95
-d'ammoniaque.	Prussiate d'ammoniaque.	Ibid.
—— d'ammoniaque et de	—— et de fer.	Ibid.
deutoxide de fer.		
Hydro-cyanates triples.	Prussiates triples.	96
- fluates.	Fluates.	· 83
junetico.	I radioos.	, 00
	(.Sel-ammoniac spathique.	
	Ammoniaque spathique.	
Hydro-fluate d'ammonia-	Spath ammoniacal.	.84
que	Fluor ammoniacal.	.04
	Fluate d'ammoniaque.	*
111 1 =	Linace d'annioniaque.	5
Hydro-fluo-borates.	Fluo-borates.	85
— — d'ammoniaque.	Fluo-borate d'ammoniaque.	
- de protoxide d'alumi-		Ibid.
nium.	- 0	
——— de barium.	— de baryte.	Ibid.
$de\ calcium$.	— de chaux.	Ibid.
——— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
	- de magnésie.	Ibid.
——— de potassium.	— de potasse.	Ibid.
	- de soude.	Ibid.
	-de strontiane.	Ibid.
and the second s	The state of the s	
	- d'yttria.	Ibid.
	de zircone.	Ibid.
0	Phlogistique de Kirwan	
Hydrogène	(Phlogistique de Kirwan. (Gaz ou air inflammable.	0.4
11 0 50100		21
	(Phlogogène.	

Hydrogène azoté.	Ammoniaque.	97
— arsenié.		21
— per-carburé	Gaz oléfiant. — phlogogène oxi-carburé.	Ibid.
— per-sulfuré.	Hydrure de soufre.	22
	Gaz inflammable mofétisé. — eharbonneux.	21
— proto-carburé	— des marais. — hydro-carburé.	
2	- hydrogène carboné.	
— per-phosphuré.	Gaz hydrogène phosphoré.	Ibid.
— phospho-sulfuré.		Ibid.
— proto-phosphuré. — sélénié.	Acide hydrosélénique.	Ibid.
— telluré.	and the second second	21
— zincé.	77 1	Ibid.
Hydro-sulfates.	Hydro-sulfures.	47
Hydro-sulfate d'ammonia-	Hydro-sulfate d'ammonia-	11:3
que. Hydro-sulfates sulfurés.	que. Hydro-sulfures sulfurés.	Ibid. Ibid.
	Hydro-sulfure sulfuré d'am-	
moniagne.	moniaque.	Ibid.
Hydro-sulfures.	Hydro-sulfates.	Ibid.
Hydro-sulfuré d'ammonia-		71 . 1
que.	que.	Ibid.
—— d'argent. —— de baryte.	Protoxi-sulfure d'argent. Proto-hydro-sulfate de ba-	46
de Bary te.	rium.	47
—— de bismuth.	Protoxi - sulfure de bis-	
11	muth.	46
— — de chaux.	Proto-hydro-sulfate de cal- cium.	47
——— de cuivre.	Deutoxi-sulfure de cuivre.	46
— — d'étain.	= $=$ $=$ $=$ $=$ $=$ $=$ $=$ $=$ $=$	Ibid.
—— de fer.	Protoxi-sulfure de fer.	Ibid.
— de magnésie.,	Proto-hydro-sulfate de ma- gnésium.	47
— de manganèse.	Protoxi-sulfure de manga-	
	nèsc.	46

Hydro-sulfate de potasse.	Proto-hydro-sulfate de po-	
• 33	tassium.	47
—— de soude.	———— de sodium.	Ibid.
Hydro-sulfures sulfurés.	Hydro-sulfates sulfurés.	Ibid.
Hydro-sulfure sulfuré d'am-		
moniaque.	que.	Ibid.
	Proto-hydro-sulfate sulfuré	
	de barium.	Ibid.
———— de chaux.	— — de calcium.	Ibid.
———— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
———— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
de soude.	— — de sodium.	Ibid.
Hydrures.		22
Hydrure d'arsenic.		Ibid.
— de mercure.	• 1	Ibid.
— de mercure ammoniacal.		Ibid.
— de mercure de potassium		
et d'ammoniaque.		Ibid.
— de mercure et de po-		
tassium.		Ibid.
— de potassium.		Ibid.
— de sodium.		Ibid.
18	Soufre hydrogéné.	Ibid.
- de soufre	Hydrogène sur-sulfuré.	IDIC.
(**	Ty drog ene sur surface.	
— de tellure.		
Hyponitrites.		-81
Hypophosphates.		40
Hypophosphites.		41
	I	
Inuline.		253
	xiodes.	
		70 Ibid.
	Proto-iodate d'antimoine.	Ibid.
	- — d'argent.	71
— de baryte:	- — de barium.	70
	and the second s	Ibid.
		Ibid.
ue chaux.	and continues,	HATTER.

Iodate de chrome.	Proto-iodate de chrome.	70
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de columbium.	— — de columbium.	Ibid.
— de cuivre.	Deuto-iodate de cuivre.	Ibid.
— de fer.	Proto-iodate de fer.	Ibid.
— de glucine.	—— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
Iodate de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de mercure.	- de mercure.	71
— acide de mercure.	Sur-proto-iodate de mercure.	
— de mercure avec excès de	Sous-proto-iodate de mercure	WAY 6 74
base.	Bout prote teaute de mereure	. 11910
— de molybdène.	Proto-iodate de molybdène.	70
— de nickel.	Deuto-iodate de nickel.	71
-d'or.	-d'or.	Ibid.
	Proto-iodate de palladium.	Ibid.
— de platine.	Deuto-iodate de platine.	Ibid.
— de plomb.	Proto-iodate de plomb.	Ibid.
— de potasse.	—— de potassium.	70
— de rhodium.	—— de rhodium.	71
— de soude.	—— de sodium.	70
— de strontiane.	— de strontium.	lbid.
— de tellure.	— — de tellure.	Ibid.
— d'urane.	— — d'urane.	Ibid.
— d'yttria.	$d'\gamma ttrium.$	Ibid.
— de zinc.	—— de zinc.	Ibid.
— de zircone.	— — de zirconium.	Ibid.
Iodates iodurés.		71
Iode.	Iodine.	68
Iode fulminant.	Iodure d'azote.	Ibid.
Iodine.	Iode.	Ibid.
Iodures.		Ibid.
Iodure d'ammoniaque.		69
— d'antimoine.		Ibid.
— d'argent.		Ibid.
- d'azote.	Iode fulminant.	68
— de barium.		Ibid.
— de bismuth.		69
— de calcium.		68
— de chlore.		Ibid.
— de chrome.		69
— de columbium.		Ibid.

		0 0
	SYNONYMIQUE.	303
Iodure de cuivre.		69
- d'étain.		lbid.
— de fer.		Ibid.
— de magnésium.		68
— de mercure.		69
— de molybdène.		Ibid.
— de palladium.		Ibid.
— de phosphore.		68
— de platine.	`	69
-de plomb.		Ibid.
— de potassium.		Ibid.
— de rhodium.		Ibid.
— de sodium.		Ibid.
— de soufre.		68
— de strontium.		Thid.
— de titane.		69
— de tungstène.		Ibid.
-d'urane.		Ibid.
— de zinc.		Ibid.
Iridium.		217
(**************************************		
	\mathbf{J} .	
	,	
Jupiter.	Étain.	150
2,		
	K.	
	.a. a. v	
Kermès minéral.	Sous-deutoxi-sulfure d'an-	
	timoine.	44
Kinates.		231
Kinate d'alumine.		
— d'ammoniaque.		Ibid.
— de baryte.	Proto-kinate de barium.	
— de chaux.	de calcium.	
— de glucine.	—— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.		Ibid.
— de potasse.	$de\ potassium$.	Ibid.
- de soude.	— — de sodium.	Ibid.
Kinate d'alumine. — d'ammoniaque. — de baryte. — de chaux. — de glucine. — de magnésie.	— — de calcium. — — de glucinium. — — de magnésium.	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.

Kinate de strontiane. — d'yttria. — de zircone.	Proto-kinate de strontium. — — d'yttrium. — — de zirconium.	234 Ibid. Ibid.
de Bircone,	ac sircontain.	13)1(1.
	\mathbf{L} .	
Lactates.		244
Lactate d'alumine.	Proto-lactate d'aluminium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Lactate d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	Proto-lactate de barium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de fer.	de fer.	245
— de magnésie.	de magnésium.	244
— de plomb. — de potasse.	— — de plomb. — — de potassium.	245 244
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
— de zinc.	de zinc.	245
Laine philosophique.	Protoxide de zinc.	6
Laiton.	Alliage de cuivre et de zinc.	187
Liqueur des cailloux.	Hydrate de protoxide de po-	T1 1 1
C	tassium et de silicium.	Ibid.
— fumante de Boyle.	Hydro-sulfate d'ammonia-	/
— — de Libavius.	que. Chlorure d'étain.	47
— de Cadet.	Acétate oléo-arsenical.	60 221
Lune.	Argent.	204
Lune cornée.	Chlorure d'argent.	61
	U	
	M.	
Magistère de bismuth.	Sous - proto - nitrate de bis-	
Purgatif de tartre.	muth. Proto-acétate de potassium.	$\begin{array}{c} 79 \\ 220 \end{array}$
Magnésic aérée.	Sous - proto - carbonate de	220
mangarouse not out	magnésium.	31
— blanche.	— — de magnésium.	Ibid.
	U	

Magnésie calcinée.	Protoxide de magnésium.	122
- crayeuse.	Sous-proto-carbonate de mo	7-
	gnésium.	34
— fluorée.	Proto-hydro-fluate de ma-	0
7	gnésium.	83
- spathique.	——— de magnésium.	83
Magnésium.	Métal de la magnésie.	121
Malachite.	Deuto-carbonate de cuivre.	33
Malates.	•	223
Malate d'alumine.	Proto - malate d'alumi -	
	nium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Malate d'ammoniaque.	Ibid.
- d'argent.	Proto-malate d'argent.	Ibid.
— de baryte.	—— de barium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— acide de chaux.	Sur-proto-malate de cal-	
	cium.	Ibid.
— de fer.	Proto-malate de fer.	Ibid.
— de glucine.	—— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	—— de magnésium.	Ibid.
— de mercure.	—— de mercure.	Ibid.
— de plomb.	de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
— d'yttria.	——d'yttrium.	Ibid.
— de zinc.	de zinc.	Ibid.
— de zircone.	—— de zirconium.	Ibid.
Manganèse.	tto ser corecent.	140
Mannite.		254
Margarates.		245
Margarate d'ammoniaque.		Ibid.
Margarine.	Sous - proto - margarate de	
maigaine.		Ibid.
Mars.	potassium. Fer.	
Massicot.		147
Matière colorante du bleu	4	8-197 86
de Prusse.	Cyanogène.	00
— amilacée.	Amidon.	253
Mellitates.	Allewore.	233 232
	Proto mellitate d'aluminium.	
Mellitate d'alumine.		
— d'ammoniaque.	Mellitate d'ammoniaque.	Ibid.

Mellitate de baryte.	Proto-mellitate de barium.	232
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de cuivre.	—— de cuivre.	Ibid.
— de fer.	de fer.	Ibid.
— de glucine	— — de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
- de mercure.	—— de mercure.	Ibid.
— de plomb.	— — de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
— d'yttria.	$d'\gamma ttrium$.	Ibid.
— de zircone.	—— de zirconium.	
Méphite ammoniacale.	Sous-earbonate d'ammonia-	
1	que.	33
— barotique.	Proto - carbonate de ba-	
	rium.	31
— calcaire.	—— de calcium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— martiale.	—— de fer.	33
— de plomb.	— — de plomb.	34
— de potasse.	Sous-proto-carbonate de po-	
1	tassium.	32
— de soude.	——— de sodium.	Ibid.
Mercure.	Vif-argent.	198
Mercure doux.	Proto-chlorure de mercure.	J
- précipité blanc.	— — de mercure.	61
— fulminant.	Proto-ammoniate de mer-	
	cure.	99
- fulminant d'Howard.	Fulminate de mercure.	97-98
Métal des cloches.		187
— du prince Robert.		Ibid.
Mine de plomb rouge.	Deutoxide de plomb.	9
Minium.	— de plomb.	Ibid.
Miroir d'âne.	Proto-sulfate de calcium.	48
Mosette atmosphérique.	Gaz azote.	76
Molybdates.		161
Molybdate d'alumine.	Proto-molybdate d'alumi-	
	nium.	Ibid.
-d'ammoniaque.	Molybdate d'ammoniaque.	162
— de baryte.	Proto - molybdate de ba-	
. The said of the	rium.	161

Molybdate de chaux.	Proto - molybdate de cal-	
	cium.	161
— de glucine.	—— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
Molybdate de mercure.	— — de mercure.	1 162
— de plomb.	$de \ plomb.$	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	Proto - molybdate de stron-	
	tium.	161
— d'yttria.	$d'\gamma ttrium$.	Ibid.
— de zircone.	— de zirconium.	Ibid.
Molybdène.	Régule de molybdène.	160
Morates.	Moroxolates.	233
Morate d'alumine.	Proto-morate d'aluminium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Morate d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	Proto-morate de barium.	Ibid.
— de chaux.	— — de calcium.	Ibid.
— de glucine.	— — de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
- de soude.	de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	Proto-morate de strontium.	Ibid.
— d'yttria.	—— d'yttrium.	Ibid.
— de zircone.	— — de zirconium.	Ibid.
Mordant de fer.	Trito-acétate de fer.	221
Mortier ou ciment.	J. T. J. T.	
Mucates	Saccholactates.	239
	Mucites.	
Mucate d'alumine.	Proto-mucate d'aluminium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Mucate d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	Proto-mucate de barium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de glucine.	— — de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	Proto-mucate de strontium.	Ibid.
Mucate d'yttria.	—— d'yttrium.	Ibid.
— de zircone.	— — de zirconium.	Ibid.
Mucilage.	Gomme.	254
O		,

Muriates.	Hydro-chlorates.	64
Muriate d'alumine.	Proto-hydro-chlorate d'alu-	
	minium.	Ibid.
- d'ammoniaque.	Hydro-chlorate d'ammonia-	
1	que.	65
- d'antimoine.	Proto-hydro-chlorate d'an-	
	timoine.	66
— d'argent.	Chlorure d'argent.	61
— d'arsenic.	Proto-hydro-chlorate d'ar-	
	senic.	66
— de baryte.	——— de barium.	64
— de bismuth.	——— de bismuth.	66
— de cérium.	Deuto-hydro-chlorate de cé-	
	rium.	Ibid.
— de chaux liquide.	Proto-hydro-chlorate de cal-	
	cium.	64
— de chaux desséchée.	Chlorure de calcium.	59
- de chrome.	Proto - hydro - chlorate de	9
	chrome.	66
— de cobalt.	— — de cobalt.	Ibid.
— de columbium.	— — de columbium.	Ibid.
— de cuivre au minimum.	de cuivre.	Ibid.
— de cuivre au maximum.	Deuto - hydro - chlorate de	
120 0 42 1 2 0 4 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	cuivre.	Ibid.
- d'étain au minimum.	Proto - hydro - chlorate d'é-	
	tain.	65
72 /	Hydro-chlorate d'ammonia-	
- d'étain et d'ammoniaque.	que et de protoxide d'é-	71 . 1
	tain	Ibid.
— d'étain au maximum.	Deuto-hydro-chlorate d'é-	
	tain.	65
— de fer au minimum.	Proto-hydro-chlorate de fer.	Ibid.
— de fer au maximum.	Deuto-hydro-chloratede fer.	Ibid.
— de glucine.	Proto-hydro-chlorate de glu-	
O	cinium.	64
- d'iridium.	d'iridium.	67
— de magnésie.	— — de magnésium.	64
Muriate de manganèse.	— — de manganèse.	$6\overline{5}$
— de mercure au minimum.	Proto-chlorure de mercure.	61
- de mercure au maximum.		Ibid.
— de mercure corrosif.	— — de mercure.	Ibid.

		J
- de mercure doux.	Proto-chlorure de mercure.	61
— de molybdène.	Proto - hydro - chlorate de	
	moly bdène.	66
— de nickel.	Deuto - hydro - chlorate de	
	nickel.	Ibid.
d'or.	Proto-hydro-chlorate d'or.	,
— de palladium.	—— de palladium.	Ibid.
acide de palladium et	Sur-proto-hydro-chlorate de	
d'ammoniaque.	palladium et d'ammonia-	TL: 3
do pollodium et d'em	que.	Ibid.
— de palladium et d'am-	Sous - proto-hydro - chlorate	
moniaque avec excès de base.	de palladium et d'ammo- niaque.	Ibid.
- de platine.	Deuto - hydro - chlorate de	min.
de platific.	platine.	Ibid.
— de plomb neutre.	Proto - hydro - chlorate de	3151(A.
<i>[]</i>	plomb.	66
— de plomb avec excès de	Sous -deuto-hydro-chlorate	
base.	de plomb.	Ibid.
- de potasse liquide.	Proto-hydro-chlorate de po-	
A A	tassium.	65
— de potasse hyper - oxi-	Proto-ehlorate de potas-	
géné.	sium.	63
— de potasse sur-oxigéné.	Proto - chlorate de potas-	W 2 4 2
7 3 3*	sium.	Ibid.
— de rhodium.	Proto-hydro-chlorate de rho-	C
saids de abedium em	dium.	67
— acide de rhodium am- moniacal.	Sur-proto-hydro-ehlorate de	
momacar.	rhodium et d'ammonia-	Ibid.
- de rhodium ammoniacal	que. Sous - proto - hydro-chlorate	inia.
avec excès de base.	de rhodium et d'ammo-	
area chock do baso.	niaque.	Ibid.
— de soude.	Proto-hydro-chlorate de so-	2224
	dium.	65
- de soude décrépité.	Chlorure de sodium.	60
— de strontiane.	Proto - hydro - chlorate de	
	strontium.	64
— de tellure.	— — de tellure.	66
— de titane.	- de titane.	Ibid.
— d'urane.	Deuto-hydro-chlorate d'u-	X 1
	rane.	Ibid.

TABLE

Muriate d'yttria.	Proto-hydro-chlorate d'yt-	
	trium.	64
— de zinc.	— — de zinc.	65
— de zinc avec excès de	Sous-proto-hydro-chlorate	
base.	de zinc.	Ibid.
— de zircone.	Proto-hydro-chlorate de zir-	
	conium.	64
Muriates sur - oxigénés et	Chlorates.	63
hyper-oxigénés.		
Muriate sur-oxigéné d'an-	Chlorure d'antimoine.	60
timoine.		
— — d'arsenic.	-d'arsenic.	Ibid.
— — de bismuth.	— de bismuth.	64
— — de chaux.	— de calcium.	59
— — d'étain.	— d'étain.	60
— — de mercure.	Deuto-chlorure de mercure.	61
Murigène.	Chlore.	56
~		

IV.

Nancéates.	Zumiates.	141
Nancéate d'alumine.	Proto - zumiate d'alunii	noted.
	nium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Zumiate d'ammoniaque.	Ibid.
— d'argent.	—— de barium.	Ibid.
— de baryte.	Proto-zumiate d'argent.	Ibid.
— de chaux.	— — de calcium.	Ibid.
— de cobalt.	— — de cobalt.	Ibid.
— de, cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— — d'étain.	Ibid.
— de fer au minimum.	de fer.	Ibid.
— de fer au maximum.	Trito-zumiate de fer.	Ibid.
— de magnésie.	Proto - zumiate de magn	é-
O	sium.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de mercure.	— — de mercure.	Ibid.
- de nickel.	— — de nickel.	Ibid.
— de plomb.	$de\ plomb$.	Ibid.
— de potasse.	— de potassium.	Ibid.
1	Potential	

SINO	HI THILD II.	OLI
Nancéate de soude.	Proto - zumiate de sodium.	241
— de strontiane.	——— de strontium.	
- de zine.	de zinc.	Ibid.
Natrum ou natron.	Sous-proto-carbonate de so-	
,	dium.	3-2
Nickel.		192
Nihil album.	Protoxide de zinc.	6
Nitrates	Nitres.	77
1 ¥ 111 111 (C3 . ;	Oxi-septonates.	
7	Dueto vituate d'aleministre	Thid
Nitrate d'alumine.	Proto-nitrate d'aluminium.	inia.
	(Sel ammoniacal nitreux.	
— d'ammoniaque	Nitre ammoniacal.	78
	Nitrate d'ammoniaque.	_
	1	
- d'antimoine.	Deuto-nitrate d'antimoine.	79
- d'argent.	Proto-nitrate d'argent.	80
- d'argent fondu.	—— d'argent fondu.	Ibid.
- d'arsenic.	d'arsenic.	79
— de baryte.	— de barium.	78
— de bismuth.	—— de bismuth.	79
- de bismuth avec excès	Sur - proto - nitrate de bis-	10
d'acide.	muth.	Ibid.
- de bismuth avec excès	Sous - proto - nitrate de bis-	
de base.	bismuth.	Ibid.
— de cérium au minimum.	Proto-nitrate de cérium.	Ibid.
- de cérium au maximum.	Deuto-nitrate de cérium.	Ibid.
— de chaux.	Proto-nitrate de calcium.	78
— de chrome.	de chrome.	79
— de cobalt.	de cobalt.	Ibid.
— de columbium.	— — de columbium.	Ibid.
— de cuivre.	Deuto-nitrate de cuivre.	80
— de cuivre avec excès de	Sous-deuto-nitrate de cui-	
base.	vre.	Ibid.
— d'étain au <i>minimum</i> .	Proto-nitrate d'étain.	79
- d'étain au maximum.	Deuto-nitrate d'étain.	Ibid.
— de fer au minimum.	Proto-nitrate de fer.	Ibid.
— de fer au maximum.	Trito-nitrate de fer.	Ibid.
— de glucine.	Proto-nitrate de glucinium.	77
- d'iridium.	——— d'iridium.	80
- de magnésie.	— — de magnésium.	78
		á

Nitrate de manganèse au	Proto - nitrate de manga-	
minimum.	nèse.	78
— de manganèse au maxi-	Deuto - nitrate de manga-	,
mum.'	nèse.	79
— de mercure oxidulé.	Proto-nitrate de mercure.	80
— de mercure oxidé.	Deuto-nitrate de mercure.	Ibid.
— de molybdène.	Proto-nitrate de molyb-	22702
	dène.	79
- de nickel.	— de nickel.	80
— de nickel ammoniacal.	— de nickel et d'ammo-	
	niaque.	Ibid.
— de palladium.	Proto - nitrate de palla-	
1	dium.	Ibid.
— de platine.	Deuto-nitrate de platine.	Ibid.
— de plomb oxidulé.	Proto-nitrate de plomb.	Ibid.
— de plomb oxidé.	Deuto-nitrate de plomb.	
— de potasse.	Proto - nitrate de potas -	
ao potasso.	sium.	78
— de potasse fondu.	— de potassium fondu.	Ibid.
— de rhodium.	—— de rhodium.	80
— de soude.	—— de sodium.	78
— de tellure.	—— de tellure.	80
— de titane.	—— de titane.	
— d'urane.	—— d'urane.	79 Ibid.
— d'yttria.	—— d'yttrium.	
- de zinc.	—— de zinc.	77
— de zircone.	—— de zirconium.	79
Nitres.	Nitrates.	77 Ibid.
Nitre.	Proto-nitrate de potas-	inia.
TALET C.	sium.	78
— ammoniacal.	Nitrate d'ammoniaque.	Ibid.
- argileux.	Proto-nitrate d'aluminium.	
- calcaire.	—— de calcium.	77 78
- cubique.	—— de sodium.	Ibid.
		inite.
— fixé par les charbons.	Sous-proto-carbonate de po- tassium.	32
— inflammable.	Nitrate d'ammoniaque.	78
— quadrangulaire.	Proto-nitrate de sodium.	Ibid.
romboïdal.	— de sodium.	Ibid.
Nitrites.	, ao contain	81
Nitrites d'alumine.	Proto-nitrite d'aluminium.	81
- de baryte.	—— de barium.	Ibid.
ac nary te.	no ourtun.	1377 (4.4

— de chaux.	Proto-nitrite de calcium.	Ibid.
— de cuivre.	Deuto - nitrite de cuivre.	Ibid.
— de magnésie.	Proto-nitrite de magnésium.	Ibid.
— de mercure.	Deuto-nitrite de mercure.	Ibid.
— de potasse.	Proto-nitrite de potassium.	Ibid.
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
Nitrogène.	Azote.	76

Ochre.	Deuto-carbonate de fer.	. 33
Oléates.	L =	246
Oléate d'ammoniaque.		Ibid.
Olivile.		255
Or.	Soleil des alchimistes.	214
Or fulminant.	Deuto-ammoniate d'or.	100
Or mussif.	Per-sulfure d'étain.	44
Or de Manheim.	V	187
Orpiment.	Sulfure d'arsenic.	44
Orpin.	— d'arsenic.	Ibid.
Osmazóme.		258
Osmium.		202
Oxalates.	Oxalates.	224
Oxalate d'alumine.	Protoxalate d'aluminium.	Ibid.
- d'ammoniaque.	Oxalate d'ammoniaque.	226
- Acide d'ammoniaque.	Sur-oxalate d'ammoniaque.	Ibid.
— d'antimoine.	Protoxalate d'antimoine.	Ibid.
— d'argent.	—— d'argent.	Ibid.
— d'arsenic.	— — d'arsenic.	Ibid.
— de baryte.	— — de barium.	225
— de bismuth.	— — de bismuth.	226
— de chaux.	— — de calcium.	225
— acide de chaux.	Sur-protoxalate de calcium.	Ibid.
— de cobalt au minimum.	Protoxalate de cobalt.	226
— acide de cobalt.	Sur-protoxalate de cobalt.	Ibid.
— de cohalt au maximum.	Deutoxalate de cobalt.	Ibid.

Oxalate acide de cobalt.	Sur-deutoxalate de cobalt.	226
— de cuivre.	Protoxalate de cuivre.	Ibid.
— acide de cuivre.	Sur-protoxalate de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	Protoxalate d'étain.	Ibid.
— acide d'étain.	Sur-protoxalate d'étain.	Ibid.
— de fer.	Protoxalate de fer.	Ibid.
— de glucine.	— de glucinium.	225
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	Deutoxalate de manganè-	
	SC.	226
— de molybdène.	Protoxalate de molybdène.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— acide de mercure.	Sur-protoxalate de mer-	
	cure.	Ibid.
— de nickel.	Protoxalate de nickel.	Ibid.
— de platine.	Deutoxalate de platine.	Ibid.
— de plomb.	Protoxalate de plomb.	Ibid.
— de potasse neutre.	— de potassium.	225
— acidule de potasse.	Sur-protoxalate de potas-	W3 . 3
	sium	Ibid.
— et d'ammoniaque.	—— de potassium et d'am-	W1 + 1
,	moniaque.	Ibid.
— et de soude.	et de sodium.	Ibid.
— tétracidule de potasse.	Tétroxalalate de protoxide	T1 1 1
1	de potassium.	Ibid.
— de soude.	Protoxalate de sodium.	Ibid.
— acidule de soude.	Sur-protoxalate de sodium.	226
— de strontiane.	Protoxalate de strontium.	225
— d'yttria.	— d'yttrium.	Ibid.
— de zinc.	-de zinc.	226
- de zircone.	— de zirconium.	224
Oxi-acétates.	Acétates.	219
Oxi-acétique.	Acide acétique.	lbid.
Oxi-chlorures.		62
Oxi-cyanures.		93
	(Chaux métalliques.	
Oxide	Fleurs métalliques.	4
	(Thermoxides.	
0	D 7	Than
Oxides au minimum.	Protoxides.	
— au maximum.	Deutoxides. Tritoxides ou	
	tétroxides.	Ibid.

Oxide d'antimoine gris-	Protoride d'antimoine	
blanc.	a rowalde a anaimoine.	7
— d'antimoine blanc mat.	Deutoxide d'antimoine.	9
- d'antimoine sulfuré vi-		J
treux.	y .	45
— d'antimoine sulfuré demi-	— — d'antimoine.	Ibid.
vitreux.		
- d'antimoine sulfuré ou	Deuto - sulfure d'anti -	
hydro-sulfuré orangé.	moine.	Ibid.
- d'antimoine sulfuré rouge	Proto - sulfure d'antimoi-	
ou brun.	ne.	44
- d'argent ammoniacal.	Proto-ammoniate d'argent.	100
— d'argent noirâtre.	Protoxide d'argent.	8
— d'argent janne-verdâtre.		Ibid.
— d'arsenic blanc sublimé.		7
- d'arsenic sulfuré jaune.	Sulfure d'arsenic.	44
 d'arsenic sulfuré rouge. d'azote. 	- d'arsenic.	Ibid. 5
- dazote.	Protoxide d'azote. — de bismuth.	3
— de bismuth par l'acide ni-		nuth
trique.	Sous-proto-nurate de otsi	
- de bismuth sublimé.	Protoxide de bismuth.	79
— de barium.	— de barium.	6
— de carbone.	— de carbone.	5
— de cérium blanc.	— de cérium.	7
— de cérium brunâtre.	Deutoxide de cérium.	
— de chlore.	Acide chloreux.	9 5
— de chrôme vert.	Protoxide de chrôme.	7
— de cobalt ammoniacal.	Deuto - ammoniate de co-	,
	balt.	199
— de cobalt gris.	Protoxide de cobalt.	7
— de cobalt <i>noir</i> .	Deutoxide de cobalt.	9
— de columbium noir.	Protoxide de columbium.	7
— de cuivre jaune-orangé.	— de cuivre.	8
— de cuivre brun.	Deutoxide de cuivre.	9
— de cuivre vert.	Deuto-carbonate de cuivre.	33
— de cuivre ammoniacal.	Deuto-ammoniate de cui-	
d'étain anno anis sal	vre.	99 Ibid.
— d'étain ammoniacal.	—— d'étain.	ibid.
— d'étain gris foncé.	Protoxide d'étain.	7
— d'étain hydro-sulfuré. — d'étain blanc.	Per-sulfure d'étain. Deutoxide d'étain.	44
a ctam ounc.	Dealoance a claim.	9

Oxide de fer ammoniacal.	Proto-ammoniate de fer.	99
— de fer blanc.	Protoxide de fer.	6
— de fer jaune.	Deuto-carbonate de fer.	33
— de fer <i>noir</i> .	Deutoxide de fer.	9
— de fer rouge.	Tritoxide de fer.	10
— gazeux de nitrogène.	Protoxide d'azote.	5
— de glucinium.	— de glueinium.	6
- d'hydrogène.	— d'hydrogène.	5
— d'iridium.	— d'iridium.	8
— de magnésium.	— de magnésium.	6
— de manganèse blanc.	— de manganèse.	Ibid.
— de manganèse noir.	Tétroxide de manganèse.	1 1
— de mercure blane par l'a-	J.	er-
cide nitrique.	eure.	80
	Sous - deuto - nitrate de m	
cide nitrique.	eure.	Ibid.
— de mercure ammoniacal.	Proto-ammoniate de mes	
— de mercure jaune par l'a-		99
cide sulfurique.	eure.	51
— de mercure <i>noir</i> .	Protoxide de mercure.	8
— de mercure rouge.	Deutoxide de mereure.	10
- de mercure nitreux.	— de mercure	Ibid.
- de molybdène brun.	Protoxide de molybdène.	7
— de molybdène bleu.	Acide molybdeux.	14
— de molybdène blane.	Acide molybdique.	14
— de nickel brun.	Protoxide de nickel.	8
— de nickel ammoniacial.	Proto-an moniate de nickel.	
— nitreux.	Protoxide d'azote.	99 5
— nitrique.	Deutoxide d'azote.	77
— d'or violet.	Protoxide d'or.	8
— d'or jaune.	Deutoxide d'or.	10
— d'or ammoniacal.	Deuto-ammoniate d'or.	100
— d'osmium blanc.	Protoxide d'osmium.	8
— de palladium bleu.	— de palladium.	Ibid.
— de phosphore blane.	- de phosphore.	5
— de phosphore rouge.	Deutoxide de phosphore.	9
— de platine vert.	Protoxide de platine.	8
— de platine jaune.	Deutoxide de platine.	10
— de plomb blane.	Proto-carbonate de plomb.	34
— de plomb jaune.	Protoxide de plomb.	8
- de plomb rouge.	Deutoxide de plomb.	9
	1	

Oxide de plomb demivitreux. — de rhodium jaune. — de rhodium jaune. — de septone. — de tellure ammoniacal. — de tellure blanc. — de titane rouge. — de titane blanc. — de tungstène ammoniacal. — de tungstène ammoniacal. — de tungstène noir. — de tungstène jaune. — d'urane noir. — de zine ammoniacal. — de zine blanc. — de zine blanc. — de carbone. Oxigène Oxigène Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigène Oxigyne. Oxigène
- de rhodium jaune de septone de tellure ammoniacal de tellure blanc de titane rouge de titane blanc de tungstène ammonia- cal de tungstène noir de tungstène jaune d'urane noir de zine ammoniacal de zine blanc de zine blanc d'orane de quare d'orane de calcium. Oxigène. Oxigène. Oxigène. Oxigène. Oxigène. Oxigène. Oxigène. Chlorure de calcium de platine. Chlorure d'or de platine. Chicatie d'azote de platine. Drotoxide de titane 7 Protoxide de tungstène 7 Protoxide de tungstène 7 Protoxide de tungstène 7 Acide tungstène 7 Protoxide de tungstène 7 Protoxide d'urane 9 Protoxide d'urane 9 Protoxide d'urane 9 Protoxide de zinc 6 Chlorure de calcium 6 Duityrie 6 Chlorure d'or 6 Chlorure d'or 6 Libid.
- de tellure ammoniacal de tellure blanc de titane rouge de titane blanc de titane blanc de titane blanc de titane blanc de tungstène ammoniacal de tungstène noir de tungstène jaune d'urane noir d'urane jaune-citron de zine ammoniacal de zine blanc. Oxidule d'azote de carbone. Oxigène Oxigène Oxigène Oxigyne. Oxigyne. Oxigène
- de tellure blanc de titane rouge de titane blanc de titane blanc de titane blanc de titane blanc de tungstène ammonia- cal de tungstène noir de tungstène jaune d'urane noir de zine ammoniacal de zine ammoniacal de zine blanc de zine blanc de zine blanc de zine ammoniacal de zine blanc de carbone. - de platine. - de platine. - de platine. - de platine. - de titane 7 - Protoxide de titane 7 - Protoxide de tungstène 7 - de de zinc 7 - de zinc blanc 7 - de carbone. - d'azote d'azote d'azote de carbone. - d'azote d'
- de titane rouge de titane blanc de titane blanc de titane blanc de tungstène ammonia- cal de tungstène noir de tungstène jaune d'urane noir de zinc ammoniacal de zinc blanc de zinc blanc de zinc blanc de carbone. Oxigène
- de titane rouge de titane blanc de tungstène ammonia- cal de tungstène noir de tungstène noir de tungstène jaune d'urane noir d'urane jaune-citron de zinc ammoniacal de zinc blanc de carbone. - de carbone. Oxigène Oxigène Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigène
- de titane blanc de tungstène ammonia- cal de tungstène noir de tungstène jaune de tungstène jaune d'urane noir de zinc ammoniacal de zinc blanc de carbone. Oxigène. Oxigène. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigène.
cal. de tungstène noir. de tungstène jaune. d'urane noir. d'urane noir. de zinc ammoniacal. de carbone. Oxigène. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigène. Oxigè
- de tungstène noir de tungstène jaune d'urane noir d'urane noir d'urane jaune-citron de zine ammoniacal de zine blanc de carbone. - de carbone. Oxidule d'azote de carbone. Deutoxide d'urane d'azote d'azote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Protoxide de zinc 60 Brincipe sorbile acidifiant respirable acidifiant respirable Air déphlogistiqué vital. Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigène.
- de tungstène jaune d'urane noir d'urane jaune-citron de zinc ammoniacal de zinc blanc de carbone. - de carbone. Oxigène Oxigène Oxigyne. Oxigyne. Oxigène
- d'urane noir d'urane jaune-citron de zinc ammoniacal de zinc blanc de carbone. - de carbone. Oxigène Oxigène Oxigyne. Oxigyne. Oxigyne. Oxigène
- d'urane jaune-citron de zine ammoniaeal de zine blanc. Oxidule d'azote de carbone. - de carbone. Deutoxide d'urane. Proto-ammoniate de zinc. 6 Oxidule d'azote d'azote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Carbone. State d'azote d'azote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Charote d'azote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Charote d'azote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Chirote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Chirote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Chirote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Chirote. State de platine. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Duic de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Chirote de carbone. Deutoxide d'urane. 99 Proto-ammoniate de zinc. 6 Chirote de carbone. Deutoxide d'arote. 6 Chirote. 99 Chirote. 99 Chirote. 99 Chirote. 90 Chirot
- de zinc ammoniacal de zinc blanc. Oxidule d'azote de carbone. Oxigène Oxi
Oxidule d'azote. — de carbone. Oxigène. Oxi
Oxidule d'azote. — d'azote. — 5 — de carbone. — lbid. Empyrée. Principe sorbile. — acidifiant. — respirable. — vital. Oxigyne. Oxigyne. Oxigène. Oxigène. Ibid. Oxi-muriate de chaux. Chlorure de calcium. 59 Oxi-muriate de mercure. Per-chlorure de mercure. 61 — d'or. — de platine. Ibid.
- de carbone. — de carbone. Ibid. Daigène
Oxigène
Oxigène
Oxigène
Oxigène
Oxigyne. Oxigyne. Oxigène. Oxigène. Oxigène. Oxi-muriate de chaux. Oxi-muriate de mercure. d'orde platine. Oxidephlogistiquévital. Oxigène. Oxigène. Chlorure de calcium. 59 Chlorure de mercure. 61de platine. Ibid.
Oxigyne. Oxigyne. Oxigène. Oxigène. Oxi-muriate de chaux. Oxi-muriate de mercure. d'or. de platine. Oxigène. Oxigène. Chlorure de calcium. 59 Chlorure de mercure. 61 Chlorure d'or. 62 de platine. Ibid.
Oxigyne. Oxigyne. Oxigène. Oxigène. Oxi-muriate de chaux. Oxi-muriate de mercure. Per-chlorure de mercure. Chlorure d'or. Chlorure d'or. - de platine. Oxigène. Ibid. 59 Chlorure d'or. 62 - de platine. Ibid.
Oxigyne. Oxigène. Oxigène. Oxigène. Oxi-muriate de chaux. Oxi-muriate de mercure. Per-chlorure de mercure. Chlorure d'or. Chlorure d'or. 62
Oxi-muriate de chaux. Chlorure de calcium. 59 Oxi-muriate de mercure. Per-chlorure de mercure. 61d'or. Chlorure d'or. 62de platine. Ibid.
Oxi-muriate de chaux. Chlorure de calcium. 59 Oxi-muriate de mercure. Per-chlorure de mercure. 61d'or. Chlorure d'or. 62de platine. Ibid.
Oxi-muriate de mercure. - d'or. - de platine. Per-chlorure de mercure. Chlorure d'or. - de platine. 61 62 Ibid.
d'or. Chlorure d'or. 62de platinede platine. Ibid.
——————————————————————————————————————
- 00 010100. $-$ 00 0101100.
Oxiodes. Iodates. 70 Oxiodine. Acide iodique. 68
Oxi-phosphate de chaux. Sur-proto-phosphate de cal- cium 38
Oxi-phosphures. 37
Oxi-saccharique. Acide oxalique. 224
7. T.*.
- septonates. Nitrates. 77 - septonique. Acide nitrique. Ibid.
Oxi-sulfures. 46

P.

Palladium. Panacée mercurielle.	Proto-chlorure de mercure.	206 61
Per-carbure de fer	Graphite. Crayon noir. Plombagine.	29
— — de soufre	Alcool de soufre. Soufre hydrogéné. — hydrogéné liquide. — carburé. Sulfure de carbone.	Ibid.
Per-chlorure d'iode.	Acide chloro-iodique.	59
— de mercure	Sublimé corrosif. Muriate de mercure corrosif. — oxidé rouge. — sur-oxigéné. Oxi-muriate de mercure. Deuto-muriate de mercure. Deuto-hydro-chlorate de mercure.	6.1
Per-sulfure d'antimoine	Antimoine cru. Sulfure d'antimoine.	
Per iodure d'ammoniaque. — de mercure. — phosphure de soufre.	Phosphore sulfuré.	69 Ibid. 36
— sulfure d'étain	Or mussif. Oxide d'étain hydro-sul- furé.	44

SYNO	NYMIQUE.	319
— de fer.		44
de plom h	{ Galène.	45
—— de plomb	Alquifoux.	
Petit-lait aigri.	Acide lactique.	244
Phlogistique de M. Kir- wan.	Gaz hydrogène.	21 Ibid.
Phlogogène. Phlosgène	— hydrogène. Acide carbo - hydro - chlori-	
C	que.	58
Phocénates. Phosphates.	Delphinates. Phosphates.	$\begin{array}{r} 250 \\ 37 \end{array}$
Phosphate acide d'alumine.	Sur-proto-phosphate d'alu-	•
— — d'ammoniaque.	minium. Sur-phosphate d'ammonia-	Ibid.
- a ammomaque.	que.	38
——— de baryte.	Sur-proto-phosphate de ba-	11.1.1
—— de bismuth.	rium. Sur-proto-phosphate de bis-	Ibid.
	muth.	39
—— de mercure.	Sur-proto-phosphate de mer- cure.	40
—— de chaux.	———— de calcium.	38
— — de fer.	Sur-deuto-phosphate de fer.	39
—— de potasse.	Sur-proto-phosphate de po- tassium.	Ibid.
— — de soude.	de sodium.	38
—— de strontiane.	Sur - proto - phosphate de strontium.	38
—— de zinc.	Sur-proto-phosphate de zinc.	39
— d'alumine.	Proto - phosphate d'alumi-	2
— d'ammoniaque.	nium. Phosphate d'ammoniaque.	3 ₇ 3 ₉
- d'antimoine.	Deuto - phosphate d'anti-	
Dhaanhata d'annant	moine.	Ibid.
Phosphate d'argent. — de baryte.	Proto-phosphate-d'argent. — de barium.	40
— de bismuth.	—— de bismuth.	39
— de chaux.	—— de calcium.	38
— de cobalt.	$ de\ cobalt.$	39

Phosphate de cobalt et	Proto-phosphate de calcium	
d'alumine.	et d'aluminium.	39
— de cuivre.	— — de cuivre.	40
— d'étain.	— — d'étain.	39
— de fer blanc.	Trito-phosphate de fer.	Ibid.
— de fer bleu.	Proto-phosphate de fer.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	38
— de manganèse.	— — de manganèse.	39
— de mercure.	— — de mercure.	40
— de nickel.	— — de nickel.	Ibid.
— de plomb.	de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	39
— de soude.	— — de sodium.	38
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
— d'urane.	d'urane.	Ibid.
— d'yttria.	d'yttrium.	38
— de zine.	de zinc.	39
— de zircône.	— — de zirconium.	37
Phosphites.	Phosphites.	40
Phosphite acide de baryte.	Sur-proto-phosphite de ba-	
	rium.	41
—— de chaux.	- $ -$	Ibid.
— d'ammoniaque.	Phosphite d'ammoniaque.	Ibid.
— ammoniaco-magnésien.	Proto-phosphite de magné-	
1 1	sium et d'ammoniaque.	40
— de baryte.	— — de barium.	41
— de chaux.	—— de calcium.	40
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	41
Phosphite de soude.	Proto-phosphite de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
Phosphorane.	Chlorure de phosphore.	59
Phosphore.	Phosphore de Kunckel.	34
Phosphore oxi-muriaté.	Chlorure de phosphore.	59
— azoté.	Gaz azote phosphore.	76
— carbo-hydrogéné.	- hydrogène carbo - phos-	
10 /	pkurė.	21
— sulfuré.	Per-phosphure de soufre.	36
Phosphures.	Phosphures.	Ibid.
Phosphure d'alumine.	Protoxi-phosphure d'alu-	2
	minium.	37

٥	SYNONIMIQUE.	321
Phosphure d'antimois		
-d'argent.	<i>(</i> ()	36
-d'arsenic.	ı	37
— de baryte.	- de barium.	36 Ibid,
- be bismuth.	and den terms.	Ibid.
- de carbone.		Ibib.
- de chaux	Protoxi-phosphure de cal-	. (. : U. 1.
	cium.	Ibid.
— de cobalt.		Ibid.
— de columbium.		Ibid,
- de cuivre.	4	37
- d'étain.		36
	(5.1/:	
de for	(Sydérium.	
- de fer	Sydérotite.	36
	Régule de sydérite.	
- de glucine.	Drotoni nlassi	
do Gracine,	Protoxi-phosphure de gluci-	
- de magnésie.	nium,	Ibid.
- de manganèse.	— — de magnésium.	Ibid.
- de mercure.		Ibid.
— de molybdène.		37
— de nickel.		36
-d'or.		37
— de platine.		Ibid.
- de plomb.		Ibid. Ibid.
— de potasse.	Proto-phosphure de potas-	mid.
•	sium.	36
— de potassium.		Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de sodium.		Ibid.
Phosphure de soufre,		Ibid.
— de strontiane.	Proto-phosphure de stron-	272028
7 +	tium,	Ibid.
- de titane.		Ibid.
- de tungstène.	7.	Ibid.
- d'yttria.	—— d'yttrium,	Ibid.
— de zinc		Ibid.
Picroloxine.	7)	105
Pierre infernale.	Proto-nitrate d'argent fon-	
	du	80

Pierre à cautère.	Hydrate de protoxide de po-	
	tassium.	24
— à chaux.	Proto - carbonate de cal-	-
	cium.	31
Platine. (le)	La platine.	212
Plâtre.	Proto-sulfate de calcium.	48
Plomb.	Saturne.	195
Plomb rouge de Sibérie.	Proto-chromate de plomb.	164
- spathique.	- carbonate de plomb.	34
Plombagine.	Per-carbure de fer.	
	restandare de jer.	29 256
Polycroïte.	Protoxide de zinc.	6
Pompholix.	1 Totoxide de zinc.	
Porcelaine.	Ducto hadro allowed to	110
Potassane.	Proto-hydro-chlorate de po-	05
	tassium.	65
Potasse du commerce.	Sous-proto-carbonate de po-	0
	tassium.	32
— à l'alcool.	Hydrate de protoxide de po-	
	tassium.	24
— carbonatée.	Sous-proto-carbonate de po-	
	tassium.	34
— caustique.	—— de potassium.	Ibid.
— pure.	— — de potassium.	Ibid.
Potassium.	Métal de la potasse.	135
Poterie.	1	110
Poudre des Chartreux.	Proto-sulfure d'antimoine.	45
	Deuto - phosphate d'anti -	7
	moine et de protoxide de	
— de James.	calcium.	39
— du comte de Palme.	Proto-carbonate de magné-	39
— du conte de 1 anie.	, sium.	33
— de Santinelly.		Ibid.
	— de magnésium.	
- laxative polychreste.	— — de magnésium.	Ibid.
Précipité rouge.	Deutoxide de mercure.	10
Principe acidifiant.	Oxigène.	4
— astringent.	Acide gallique.	230
— respirable.	Oxigène.	4
— sorbile.	Oxigène.	Ibid.
	(Acète d'argile.	
D. , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	I Sal madean Promite	219
Proto-acétate d'aluminium.	Acétite d'argile.	9
	Acétite d'argile. Acétate d'alumine.	
è		

Proto-acétate d'antimoine.	Acétate d'antimome au mini-	
	$\underline{}$ $mum.$	221
—— d'argent.	Acétate d'argent.	222
— — d'arsenic.	— d'arsenic.	221
— — de barium.	— de baryte.	220
	(Acétate calcaire.	
- de calcium	Sel acéteux calcaire.	Ibid.
	Acétate de chaux.	
7		
—— de cérium.	— de cérium.	221
— de chrôme.	— de chrôme.	Ibid.
— — d'étain.	— d'étain au <i>minimum</i> .	Ibid.
de fer.	— de fer au minimum.	Ibid.
—— de glucium.	— de glucine.	219
	(Sel acéteux magnésien.	
— — de magnésium	Acète de magnésie.	220
0	Acétate de magnésie.	
	Acète mercuriel.	
de mercure ,	Terre foliée mercurielle.	222
	Acétate de mercure au mi-	
	{ nimum.	
- de molybdène.	— de molybdène.	221
— — de nickel.	— de nickel.	222
	(Sel de saturne.	
7 7 7	Sucre de saturne.	
de plomb	⟨—şde plomb.	222
	Acète de plomb.	
	(Acétate de plomb neutre.	
	/Sel digestif de Sylveus.	
	— diurétique.	
	— essentiel de vin.	
	Magistère purgatif de tartre.	
Duete veltate de notaccium	/Arcane de tartre.	220
Proto-acétate de potassium.	Tartre régénéré.	
	Terre foliée de tartre.	
	— — végétale.	
	Acète de potasse.	** *
	Acétate de potasse.	

	(Terre foliée crystallisable.	
Proto-acétate de sodium	Sel acéteux minéral. Acète de soude. Acétate de soude.	220
—— de strontium.	de strontiane.de titane.	220
— — de titane. — — de tungstène.	— de tungstène.	221 Ibid.
—— d'yttrium.	— d'yttria.	219
	(Sel acéteux de zinc.	
Proto-acétate de zinc	Acète de zinc.	221
)	(Acétate de zinc.	
Proto-acétate de zirconium.	Acétate de zircône.	219
	Argent fulminant de Ber- thollet.	
Proto-ammoniate d'argent.	Oxide d'argent ammonia-	
	cal.	99
	Ammoniure d'argent.	
Proto-ammoniate de fer.	Oxide de ser ammoniacal.	Ibid.
	Mercure fulminant. Oxide de mercure ammo-	
— de mercure	Oxide de mercure ammo- niacal.	Ibid.
— de nickel.	— de nickel ammoniacal.	Ibid.
— — de tellure.	— de tellure ammoniacal.	Ibid.
— de tungstène.	— de tungstène ammonia-	רי וד
Pro!o-amniotate d'a-	cal. Amniotate d'alumine.	Ibid. 243
luminium.	Zimmotkeo e kimme.	Ibid.
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de potassium.	Amniotate de potasse.	Ibid.
— de sodium.	- de soude.	Ibid.
— — de strontium. Pr oto-antimoniate d'a-	— de strontiane. Antimoniate d'alumine.	Ibid.
luminium.	Authoniate a alumine.	473
		/

SYNONYMIQUE.

Proto-antimoniate de bariun	n. Antimoniate de baryte.	173
—— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
- de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— — de fer.	— de fer.	Ibid.
—— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de manganèsc.	— de manganèse.	Ibid.
—— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
—— de potassium.	— de potasse.	Ibid.
de sodium.	— de soude.	Ibid.
- de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
- $ de$ zinc.	— de zinc.	Ibid.
- de zirconium.	- de zircône.	Ibid.
Proto-antimonite d'a-	Antimonite d'alumine.	2.33 2 02 0
luminium.		173
de barium.	— de baryte.	174
- de calcium.	— de chaux.	Ibid.
- de cobalt.	— de cobalt.	Thid.
—— de cuivre.	- de cuivre.	Ibid.
- de fer.	de fer.	Ibid.
de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
- de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
de plomb.	— de plomb.	Ibid.
de potassium.	- de potasse.	Ibid.
- de sodium.	- de soude.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
d'yttrium:	- d'yttria.	173
- de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
Proto - arséniate d'alumi-	Arséniate d'alumine.	MINIU.
nium.	Aisemate a arannie.	158
— d'antimoine.	- d'antimoine.	159
d'argent.	- d'argent.	Ibid.
d'arsenic.	- d'arsenic.	168
- de barium.		158
- de bismuth.	— de baryte.	
	— de bismuth.	459
— — de calcium.	- de chaux.	158
— de cobalt.	- de cobalt.	159 D.: d
- de cuivre.	- de cuivre.	Ibid.
- d'étain.	— d'étain.	Ibid.
	,	A .

Proto-arséniate de fer.	Arséniate de fer.	159
— — de glucinium.	— de glucine.	158
— — de magnésium.	— de magnésie.	Hbid.
— — de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— — de mercure.	— de mercure.	159
— — de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— — de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	158
de sodium.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— — d'urane.	— d'urane.	159
—— de zinc.	— de zinc.	158
— — de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
Proto - benzoate d'alumi-	Benzoate d'alumine.	
nium.		227
— — d'argent.	— d'argent.	228
—— d'arsenic.	— d'arsenic.	227
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de bismuth.	— de bismuth.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— — de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— — d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— — de fer.	— de fer.	Ibid.
— — de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— — de mercure.	— de mercure.	228
— — de nickel.	— de nickel.	227
$de\ plomb$.	— de plomb au <i>minimum</i> .	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	Ibid.
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— — de titanc.	— de titane.	Ibid.
d'urane.	— d'urane.	Ibid.
— — d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— — de zinc.	— de zinc.	Ibid.
—— de zirconium.	de zircone.	Ibid.
	(Borax argileux.	
Proto-borate d'aluminium	Borate alumineux.	16
	(— d'alumine.	

SYNC	NYMIQUE.	327
Proto-borate d'antimoine. Proto-borate d'argent. — d'arsenic.	Borate d'antimoine. Borate d'argent. Borate d'arsenic.	Ibid. Ibid.
— — de barium	Borax pesant. — barotique. Borate de baryte.	26
—— de bismuth.	— de bismuth.	27
— — de calcium	Borax calcaire. Borate de chaux.	26
— — de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium	Spath sédatif. Boracite. Borax de magnésie. Borate de magnésie.	Ibid.
— — de manganèse.	— de manganèse.	47
—— de mercure	Sel sédatif. Borate de mercure.	Ibid.
— — de nickel. — — de plomb.	de nickel.de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	{ — de potasse. Borax végétal.	Ibid.
- de silicium de sodium.	- de silice de soude.	26 27
— — de strontium. — — d'yttrium.	— de strontiane. — d'yttria.	26 Ibid.
— de zinc. — de zirconium.	de zinc.,de zircone.	27 26
Proto-butyrate de barium.	de zircone.	247
— — de calcium. — — de magnésium.		Ibid. Ibid.
de plomb.		Ibid.
— — de potassium.		Ibid.
- de sodium.		Ibid. Ibid.
- de strontium, - de zinc.		Hid.

Proto-camphorate d'alumi-	Camphorate d'alumine.	
nium.	1	238
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de potassium.	— de potasse.	Ibid.
— — de sodium.	— de soude.	Ibid.
Proto-carbonate d'alumi-	(Argile crayeuse Craie d'alumine. Carbonate d'alumine.	30
— — d'argent.	— d'argent.	34
— — de barium	Craie barotique ou pesante. Méphite barotique. Carbonate de baryte.	31
—— de bismuth.	— de bismuth.	33
Proto - carbonate de cal- cium	Craie. Méphite, terre calcaire. Spath calcaire. Crême de chaux. Pierre à chaux. Terre calcaire aérée, effervescente. Carbonate de chaux.	31
— — de chrôme.	— de chrôme.	33
- de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
- $ d$ 'étain.	— d'étain.	lbid.
— de magnésium	Poudre de Santinelli. — du comte de Palme. — laxative polycreste. Terre muriatique de Kirwan Méphite de magnésie. Craie magnésienne. Magnésie blanche crayeuse. — aérée. — blanche. Terre magnésienne. Carbonate de magnésie.	

SYN	ONYMIQUE.	329
	-	_
Proto-carbonate de mercur		34
- de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— de plomb	Plomb spathique. Méphite de plomb. Craie de plomb. Blanc de plomb. — de céruse. Oxide de plomb. Carbonate de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse neutre.	32
—— de sodium.	— de sodium.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	31
— — d'urane.	— d'urane.	33
Proto-carbonate d'yttrium.	Carbonate d'yttria.	30
de zinc.	— de zinc.	33
—— de zirconium.	— de zircone.	31
Proto - chlorate d'alumi-	Chlorate d'alumine.	
nium.	•	63
—— d'argent.	- d'argent.	Ibid.
—— de barium.	— de haryte.	Ibid.
—— de calcium.	- de chaux.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
- de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de mercure.	- de mercure.	Ibid.
de potassium.	- de potasse.	Ibid.
- de sodium.	— de soude.	Ibid.
d'yttrium.	- d'yttria.	Ibid.
— de zirconium	- de zircone.	Ibid.
- $ de zinc.$	- de zinc.	Ibid.
Proto - chromate d'alumi-	Chromate d'alumine.	LIMU.
nium.	Cin omate d'aidinne.	463
—— d'antimoine.	- d'antimoine.	164
- d'argent.		Ibid.
	- d'argent.	163
—— de barium.	— de baryte.	
—— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
de cobalt.	— de cobalt.	164 Thid
—— d'étain.	d'étain.	Ibid.
— — de glucinium.	— de glucine.	463
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de nickel.	— de nickel.	164

	(Mine de plomb rouge.	
de plomb	The second secon	164
1	(Chromate de plomb.	·
	1	
— — potassium.	— de polasse.	Ibid.
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de strontium.	Chromate de strontiane.	163
— — de silicium.	— de silice.	Ibid.
— de tellure.	— de tellure.	164
—— de zinc.	— de zinc.	Ibid.
— — de zirconium.	— de zircone.	164
Proto - citrate d'alumi-	Citrate d'alumine.	,
nium.		228
— — d'antimoine.	— d'autimoine.	229
d'argent.	— d'argent.	Ibid.
— — de barium.	— de baryte.	228.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de cuivre.	— de cuivre.	229
— d'étain.	— d'étain.	228
defer.	— de fer.	Ibid.
— — de glueinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnesium.	— de magnésie.	Ibid.
- de plomb.	— de plomb.	229
— — de potassium.	— de potasse.	228
— — de sodium.	— de soude.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
- de tellure.	- de tellure.	229
Proto-citrate d'urane.	Citrate d'urane.	Ibid.
—— d'yttrium.	- d'yttria.	Ibid.
-de zinc.	- de zinc.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
Proto-columbate d'alu-	Columbate d'alumine.	222
minium.	Committee (a dictional)	169
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
de fer.	— de fer.	lbid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
—— de potassium.	— de magnesie — de potasse.	Ibid.
—— de sodium.	— de pouds.	Ibid.
—— de strontium.	— de strontiane.	Thid.
Proto-fungate d'alumi-	Fungate d'alumine.	12/100
nium.	L dugate a mammie,	229
—— de barium.	— de baryte.	Ibid.
(COUTUIN)	ac shi yec.	1 10 1 (6)

— — de calcium.	— de chaux.	229
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
—— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	Ibid.
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de zinc.	— de zinc.	Ibid.
Proto-gallate d'alumi-	Gallate d'alumine.	
nium.	,	230
—— d'antimoine.	— d'antimoine.	Ibid.
d'argent.	— d'argent.	231
de barium.	— de baryte.	230
—— de bismuth.	— de bismuth.	Ibid.
de cérium.	— de cérium.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de chrôme.	— de chròme.	Ibid.
— — de columbium.	— de columbium.	Ibid.
—— de fer.	— de fer.	Ibid.
—— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
- de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	231
—— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
—— d'osmium.	- d'osmium.	Ibid.
$de\ plomb.$	— de plomb.	Ibid.
de potassium.	- de potasse.	230
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
—— de tellure.	— de tellure.	231
—— d'uranc.	- d'urane.	230
d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
Proto-hydriodate d'an-	Hydriodate d'antimoin	
timoine.	riyariodate d'altemon.	
- d'argent.	— d'argent.	72 73
— de barium.	— de baryte.	•
—— de calcium.	— de chaux.	72 lbid.
—— de chróme.	— de chadx. — de chrôme.	Ibid.
—— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
—— de columbium.	— de columbium.	Ibid.
— — d'étain.	— de columbium. — d'étain.	Ibid.
	— de fer.	Ibid.
- de fer.		
- de glucinium.	— de glucine.	71 Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	mu.

— — de manganèse.	— de manganèse.	72
— — de mercure.	— de mercure.	73
— — de molybdène.	— de molybdène.	72
— — de palladium.	- de palladium.	73
— — de plomb.	— de plemb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	72
— — de sodium.	— de soude.	Ibid.
de rhodium.	— de rhodium.	73
— — de strontium.	— de strontiane.	72
— — de tellure.	— de tellure.	72
— — d'yttrium.	— d'yttria.	71
- de zinc.	— de zinc.	72
— — de zirconium.	— de zircône.	71
Proto-hydriodate ioduré	Hydriodate ioduré d'anti-	•
d'antimoine.	moine.	74
———d'argent.	— — d'argent.	Ibid.
——— de barium.	— — de baryte.	73
— — — de calcium.	— — de chaux.	Ibid.
— — de chróme.	— de chrôme.	74
— — — de cobalt.	— — de cobalt.	Ibid.
— — de columbium.	— — de columbium.	Ibid.
— — — d'étain.	— — d'étain.	Ibid.
——— de fer.	— — de fer.	Ibid.
——————————————————————————————————————	— — de glucine.	73
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de manganèse.	— — de manganèse.	74
— — de mercure.	—— de mercure.	Ibid.
— — de molybdène.	— de molyhdène.	Ibid.
— — de palladium.	— — de palladium.	Ibid.
——— de plomb.	— — de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— — de potasse.	73
— — de sodium.	— — de soude.	Ibid.
— — de rhodium.	— — de rhodium.	74
— — de strontium.	— de strontiane.	73
— — de tellure.	— — de tellure.	Ibid.
d'yttrium.	— — d'yttria.	Ibid.
de zinc.	—— de zinc.	74
— — de zirconium.	— de zircône.	73
Proto-hydro-chlorate d'a-	Muriate d'alumine.	
luminium.		64
—— d'antimoine.	- d'antimoine.	66
—— d'arsenic.	— d'arsenic.	Ibid.

SYNONY MIQUE.		333
- de barium.	de baryte.	64
	- de bismuth.	66
—— de bismuth.	— de bishtun.	00
—— de calcium	Sel marin de chaux. Eau mère du sel marin. Muriate de chaux liquide.	64
— — de chróme.	— de chrôme.	66
- de cobalt.	Muriate de cobalt.	Ibid.
- de columbium.	- de columbium.	Ibid.
de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
- d'étain.	- d'étain au minimum.	65
et d'ammoniaque.	— — ammoniacal.	Ibid.
- de fer.	— de fer au minimum.	Ibid.
—— de glucinium.	— de glucine.	64
d'iridium.	- d'iridium.	67
— — de magnésium.	— de magnésie.	64
et d'ammoniaque.	—— ammoniacal.	Ibid.
— — de manganèse.	— de manganèse.	65
- de molybdène.	— de molybdène.	66
d'or.	- d'or au minimum.	67
— — de palladiam.	— de palladium.	Ibid.
— — de plomb.	— de plomb.	66
— — de potassium.	— de potasse.	65
de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de strontium.	— de strontiane.	64
— — de tellure.	— de tellure.	66
—— d'yttrium.	— d'yttria.	64
de zinc.	— de zinc.	65
— de zirconium.	— de zircône.	53
Proto-hydro-cyanate d'ar-	Prussiate d'a <mark>r</mark> gent.	
gent.		95
- de barium.	— de baryte.	Ibid.
—— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
- de coball.	— de cobalt.	Ibid.
—— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
de fer.	— de fer.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
de palladium,	— de palladium.	Ibid.
—— de plomb,	— de plomb.	Ibid.

—— de potassium.	— de potasse.	95
- de sodium.	de soude.de potasse ferrugineux.	Ibid.
— — de potassium ferruré. — — de sodium ferruré.	— de soude ferrugineux.	96 Ibid.
— ac soutum jerrure.	— de soude lerrugilleux.	iniu.
Proto - hydro - fluate d'alu- minium	(Fluor argileux. Argile spathique. Fluate d'alumine.	83
← — d'argent. — — d'arsenic.	— d'argent.— d'arsenic.	85 84
— — de barium	Fluor pesant. — barotique. Fluate de baryte.	84
- — de bismuth.	— de bismuth.	85
— — de calcium	Spath fluor. — vitreux. — cubique. — phosphorique. Fluor spathique. Fluate de chaux.	83
— — de cuivre.	— de cuivre.	85
— — de magnésium	Magnésie fluorée. — spathique. Fluor magnésien. Fluate de magnésie.	83
— — de manganèse. — — de moly bdène. — — de nickel.	de manganèse.de molybdène.de nickel.	84 Ibid. 85
- de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— — de potassium	Fluor tartareux — de tartre. Tartre spathique. Fluate de potasse.	84
— de sodium	Fluor de soude. Soude spathique. Fluate de soude.	Ibid.

Ibid.

Ibid.

Ibid.

Ibid.

Ibid.

Ibid.

Proto-hydro sulfate de ba-	Hydro-sulfur
rium.	_
— — de calcium.	— de chaux.
— — de magnésium.	— de magnés
— — de potassium.	— de potasse
— — de sodium.	— de soude.
Proto-hydro-sulfate sulfuré	— sulfuré de
de barium.	
— — de calcium.	——— de cha
— — de magnésium.	— — de mag
Proto-iodate d'antimoine.	Iodate d'antin
— — d'argent.	— d'argent.
— — de barium.	— de baryte.
—— de bismuth.	— de bismut
— — de calcium.	— de chaux.
— — de cobalt.	— de cobalt.
de columbium.	— de columb
— — de chrôme.	— de chrôme
— — de fer.	— de fer.
—— de glucinium.	- de glucine
— — de magnésium.	- de magnés
— de manganèse.	— de manga
—— de mercure.	— de mercu
— — de molybdène.	— de molyb
— — de palladium.	— de palladi
de plomb.	- de plomb
— — de potassium.	— de potasse
—— de rhodium.	— de rhodiu
— — de sodium.	— de soude.
— — de tellure.	— de tellure
d'yttrium.	— d'yttria.
de zirconium.	— de zircôn

— — de strontium.

— — de barium.

— — de calcium.

— — de glucinium,

Proto-kinate d'aluminium.

– de sīlicium ...

- — de strontium.

– de zinc.

SYNONYMIQUE.

— de zinc.

- de zircône.

— de baryte.

— de chaux.

— de glucine.

— de strontiane.

Kinate d'alumine.

— — de magnésium.	— de magnésie.	231
— — de potassium,	— de potasse.	Ibid.
— — de sodium.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
—— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— — de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
Proto-lactate d'aluminium.	Lagtate d'alumine.	244
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de fer.	— de fer.	245
— — de magnésium.	— de magnésie.	244
de plomb.	— de plomb.	245
— — de potassium.	— de potasse.	244
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de zinc.	— de zinc.	245
— de strontium.	— de strontiane.	244
Proto-malate d'aluminium.	Malate d'alumine	223
—— d'argent.	— d'argent.	Ibid.
— — barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de fer.	— de fer.	Ibid.
—— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
—— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— — de plomb.	- de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse,	Ibid.
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
—— d'yttrium.	- d'yttria.	Ibid.
— de zirconium,	— de zircône.	Ibid.
de zinc.	— de zinc.	Ibid.
Proto-margarate de barium.		245
—— de calcium.	' '	Ibid.
— — de magnésium.		Ibid.
de plomb.		Ibid.
—— de potassium.		Ibid.
—— de sodium.		Ibid.
—— de zinc.		Ibid.
—— de strontium.		Ibid.
Proto-mellitate d'alumi-	Mellitate d'alumine	
nium.		232

SYNONYMIQUE.		337
— — de barium.	— de baryte.	232
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
- de fer.	— de fer.	Ibid.
— — de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de mercure.	— de mercure.	Ibid.
- de plomb.	— de plomb:	Ibid.
— de potassium.	— de potasse.	Ibid.
— — de sodium.	— de soude.	Ibid.
- de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
Proto-molybdate d'alumi-	Molybdate d'alumine.	
nium.		161
—— de barium.	— de baryte.	Ibid.
de calcium.	— de chaux.	Ibid.
deglucinium.	— de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de mercure.	— de mercure.	162
$de\ plomb.$	— de plomb.	Ibid.
— de potassium.	— de potassium.	Ibid.
—— de sodium.	— de sodium.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	161
d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
	— de zircone.	Ibid.
Proto-morate d'aluminium.	Morate ou moroxolate d'alu-	033
— — de barium.	mine.	233 Ibid.
- de calcium.	de baryte.de chaux.	mr w . m
	de chaux.de glucine.	
— — de glucinium. — — de magnésium.		Ibid.
— — de potassium.	— de magnesie. — de potasse.	
—— de polassium. —— de sodium.	. 1	Ibib.
— de strontium.		Ibid.
- d'yttrium.		Ibid.
- de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
Proto-mucate d'aluminium.	Mucate ou mucite ou sac-	iniu.
a 1900 maoure a animimimi.	cholactate d'alumine.	239
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
₽ .	J	

Proto - mucate de magné- sium. — — de potassium. — — de sodium. — — de strontium. — — d'yttrium. — — de zirconium.	Mucate de magnésie. — de potasse. — de soude. — de strontiane. — d'yttria. — de zircone.	239 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
Proto-nitrate d'aluminium.	Nitre argileux. Nitre d'alumine.	77
— — d'argent	Ancien deuto-nitrate d'arg <mark>en</mark> Cristaux de lune. Nitrate d'argent.	t. 80
— — d'argent fondu	Pierre infernale. Nitrate d'alumine.	Ibid.
— — d'arsenic. — — de barium. — — de bismuth. — — de cérium.	 d'arsenic. de baryte. de bismuth. de cérium. 	79 78 79 Ibid.
— — de calcium	Nitre calcaire. Nitre de chaux.	78
- de chrôme de cobalt de columbium d'étain de fer de glucinium d'iridium de magnésium de manganèse.	 de chrome. de cobalt. de columbium. d'étain au minimum. de fer au minimum. de glucine. d'iridium. de magnésie. de manganèse. 	79 Ibid. Ibid. Ibid. 79 77 80 78 Ibid.
— — de mercure	Nitre de mercure oxidulé. Nitrate de mercure au <i>mini-</i> <i>mum</i> .	80

SYNONY MIQUE.		339
—— de nickel.	— de nickel.	80
— — de nickel et d'ammo- niaque. — — de palladium. — — de plomb.	 de nickel ammoniacal. de palladium. de plomb. 	Ibid. Ibid. Ibid.
— — de potassium.	Salpêtres. Nitre. Sel de prunelle. Crystal minéral. Nitrate de potasse.	78
— — de sodium.	Nitre quadrangulaire. — cubique rhomboïdal. Nitrate de soude.	Ibid.
— — de rhodium.	- de rhodium.	80
— — de tellure.	— de tellure.	Ibid.
— — de titane.	— de titane.	79
d'urane.	— d'urane.	Ibid.
—— d'yttrium.	— d'yttria.	77
de zinc.	— de zinc.	79
— — de zirconium.	— de zircône.	77
Proto-nitrite d'aluminium.	Nitrite d'alumine.	81
— — de barium.	- de baryte.	Ibid.
- de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de potassium. — — de sodium.	de potasse.de soude.	Ibid. Ibid.
- de strontium.	- de strontiane.	Ibid.
Proto-oléate de de barium.	de su omane.	246
— — de calcium.		Ibid.
— — de chrome.		Ibid.
— — de cobalt.		Ibid.
— — de magnésium.		Ibid.
— — de nickel.		Ibid.
de plomb.		Ibid.
— — de potassium.		Ibid.
de sodium.		lbid.
de zinc.		Ibid.
— — de strontium.		Ibid.

Protoxulate d'aluminium.	Oxalate d'alumine.	224
— — d'antimoine.	— d'antimoine.	226
— — d'argent.	— d'argent.	Ibid.
—— d'arsenie.	- d'arsenic.	Ibid.
— — de barium.	— de baryte.	225
— — de bismuth.	— de bismuth·	226
— — de calcium.	— de chaux.	225
— — de cobalt.	— de cobalt.	226
— — de cuivre.	- de cuivre.	226
— — d'étain.	— d'étain.	Ibid.
de fer.	— de fer.	Ibid.
— — de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de molybdène.	— de molybdène.	Ibid.
—— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— — de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— — de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse neutre·	225
—— de sodium.	— de soude neutre.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
de zinc.	— de zinc.	226
— — de zirconium.	- de zircone.	224
Proto-phosphate d'alumi-	Phosphate d'alumine.	224
nium.		37
d'argent.	— d'argent.	40
—— de barium.	- de baryte.	38
—— de bismuth.	— de bismuth.	39
de visitatifi.	— de bisinata.	59
	Tomo dos sa	
	Terre des os.	
Jana Jaim	— animale.	20
— — de calcium	Chrysolite.	38
	Apatite.	
	Phosphate de chaux.	
1 1 - 1.	1 1 1,	2 .
—— de cobalt.	— de cobalt.	39
	(T) 1 (D) 3	
— — de cobalt et d'alumi-	Bleu de Thenard.	
nium	Phosphate de cobalt et d'al	II-
	mine.	Ibid.

- de cuivre.	Phosphate de cuivre.	40
— — d'étain.	— d'étain.	39
— — de fer.	— de fer.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	38
— — de manganèse.	— de manganèse.	39
— — de mercure.	— de mercure	40
— — de nickel.	— de nickel.	Ibid.
$de \ plom b$.	— de plomb:	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	39
—— de sodium.	— de soude.	38
— — de silicium.	— de silice.	37
— — de strontium.	— de strontiane.	38
d'urane.	— d'urane.	39
$d'\gamma ttrium$.	— d'yttria.	37
$ de^{\circ}$ zinc.	— de zinc.	39
— de zirconium.	— de zircone.	37
Proto-phosphite de barium.	Phosphite de baryte.	41
—— de calcium.	— de chaux.	40
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	41
— de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
Proto-pyro-tartrate d'alu-	Pyro-tartrate d'alumine.	
minium.	V	239
- — de barium.	— — de baryte.	240
de calcium.	— — de chaux.	Ibid.
— — de glucinium.	— — de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— — de magnésic.	Ibid.
— de potassium.	— — de potasse.	Ibid.
— — de sodium.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— — de strontiane.	Ibid.
d'yttrium.	— — d'yttria.	239
— — de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
Proto-rosate d'aluminium.	Rosate d'alumine.	242
— — de burium.	— de baryte.	243
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	242
— — de potassium.	— de potasse.	243
— — de sodium.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
Proto-sébate d'aluminium.	Sébate d'alumine.	244
		, ,

TABLE

— — d'argent.	- d'argent.	244
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— — de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	Ibid.
— sodium.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
Proto - succinate d'alumi-	Succinate d'alumine.	
nium.		234
—— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de cérium.	— de cérium.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— — de fer.	— de fer.	Ibid.
— — de glucininm.	— de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
$de\ plomb.$	— de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	Ibid.
de soude.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
Proto - subérate d'alumi-	Subérate d'alumine.	
nium.		240
— — d'argent.	— d'argent.	Ibid.
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— — de fer.	— de fer.	Ibid.
— — de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de mercure.	— dc mercure.	Ibid.
$de\ plom b$.	— de plomb.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	Ibid.
— — de sodium.	— de soude.	lbid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
—— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— — de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
Proto-sulfate d'aluminium.	Sulfate d'alumine.	48
d'argent.	— d'argent.	51

SYNONYMIQUE.	343
—— de barium	48
—— de bismuth. —— de bismuth.	50
Proto-sulfate de calcium Proto-sulfate de calcium Plàtre. Gypse. Miroir d'âne. Sélénite. Vitriol de chaux. — calcaire. Sulfate de chaux.	48
 — de chrôme. — de chrôme. — de columbium. — de columbium. — d'étain. — d'étain. 	50 lbid. 49
Couperose verte. Vitriol vert. — martial. — de fer. Sulfate de fer.	50
—— de glucinium. —— de glucine. Proto-sulfate d'iridium. Sulfate d'iridium.	48 51
Sel cathartique amer, — de Seydschutz. — de Seydlitz. — d'Epsum. — de canal. Vitriol magnésien. Sulfate de magnésie.	48
-— de manganèse. —— de mercure. —— de molybdène. —— de nickel. —— de nickel. —— de manganèse. —— de mercure. —— de molybdène. —— de nickel.	49 51 50 51

744	ند استو کا عمم یا	
—— d'osmium.	- d'osmium.	51
— — de palladium.	— de palladium.	Ibid.
	(Sel polychreste de glozer.	
	Arcanum duplicatum.	
— — de potassium	Sel duobus.	,
do potavotani	I ditte vitiloic.	49
	Vitriol de potasse.	
	Sulfate de potasse.	
	vodinate de petable.	
20	10	33 + 3
— — et d'ammoniaque	. — — et d'ammoniaque.	Ibid.
-		
	(Sel admirable de glauber	
7.	Tr. : 1 1	10
— — de sodium	Vitrioi de soude.	48
	Sel admirable de glauber. Vitriol de soude. Sulfate de soude.	
	e.	
— — et d'ammoniaque	. — et d'ammoniaque.	49
	,	
— — de rhodium.	— de rhodium.	51
— — de strontium.	— de strontiane.	48
— — de tellure.	— de tellure.	51
—— d'urane.	— d'urane.	50
$d'\gamma ttrium$.	— d'yttria.	48
—— a yuram.	— d, y tti ia:	40
	(Couperose blanche.	
	(Couperose blanche. Vitriol blanc de Goslard.	
7. iiin		1 -
——————————————————————————————————————		49
	— de zinc.	
	\Sulfate de zinc.	
- de zirconium.	— de zircône.	1,0
		48
Proto-sulfite d'aluminium.	Sulfite d'alumine.	52
- d'argent.	— d'argent.	53
— — et d'ammoniaque.		Ibid.
— — de barium.	— de baryte.	52
	V	53
—— de bismuth.	— de bismuth.	
— — de calcium.	— de chaux.	52
— — de cuivre.	— de cuivre.	53
—— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
- de fer.	— de fer.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	52
——— et d'ammoniaque	· — ammoniacal.	Ibid.

SYNO	NYMIQUE	345
— — de manganèse.	— de manganèse.	53
- de mercure.	— de mercure.	Ibid.
- de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— ac pionio.	de proms.	ma
·	Sel sulfureux de Stahl.	
— — de potassium	Sulfite de potasse.	Ibid.
	potasse.	133101
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
de zinc.	— de zinc.	Ibid.
Proto-sulfite sulfuré de ba-	Sulfite sulfuré de baryte.	
rium.	•	Ibid.
——————————————————————————————————————	— — de chaux.	Ibid.
— — de cuivre.	—— de cuivre.	54
$d'\acute{e}tain.$	— — d'étain.	Ibid.
——————————————————————————————————————	—— de fer.	Ibid.
de potassium.	— — de potasse.	53
de sodium.	de soude.	Ibid.
dezinc	— — de zinc.	Ibid.
———— de strontium.	—— de strontiane.	Ibid.
Proto-sulfure d'antimoine.	Kermès minéral.	44
Proto-tartrate d'alumi-	Tartrite ou tartrate d'alumi-	
nium.	nium.	235
$\dot{-}$ - d'antimoine.	— ou d'antimoine.	237
—— d'argent.	— d'argent.	Ibid.
—— de bismuth.	— de bismuth.	Ibid.
—— de barium.	— de baryte.	2 35
—— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
—— de mercure.	- de mercure.	237
$de\ moly bd$ ène.	— de molybdène.	Ibid.
—— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
de plomb.	— de plomb:	Ibid.
	(Tartre tartarisé.	
	— soluble.	
	Sel végétal.	25 3
— — de potassium	Tartre alkalisé.	
	— de potasse.	
	Tartrite ou tartrate de po-	

	1 2	
— — — ct d'aluminium.	— et d'alumine.	236
— — ct d'ammoniaque.		Ibid.
et a animontaque.		
	/Tartre stibié.	
	Emétique.	
	Toutes de di -	237
——————————————————————————————————————	- antimonié	207
	Tartrite de potasse antimo-	
	nié.	
— — et d'argent.	— et d'argent.	Ibid.
———— et de barium.	— et de baryte.	236
— — et de calcium.	— — et de chaux.	Ibid.
— — et de deutoxide de		
cuivre.		Ibid.
	/ Tartya ahalyha	
`	Tartre chalybé. — martial soluble.	
————— et de fer	: Tartrite de potasse ferrugi-	
- et de jer	neux.	Ibid.
	— et de fer.	1371(6.
	Ct de lei.	
— — et d'étain.	— et d'étain.	Ibid.
— — et de magnésium.	— et de magnésie.	Ibid.
——— et de manganèse.	— et de manganèse.	Ibid.
et de mercure.	— et de mercure.	237
et de plomb.	— et de plomb.	Ibid.
The state of the s	Tronia.	
	Tartre de soude.	
	1	
7	Sel polychreste de la Ro- chelle.	
———— et de sodium	· \ — de Seignette.	236
	Tartrate de potasse et de	
	soude.	
——————————————————————————————————————	— et de strontiane.	236
et de zinc.	—— et de zinc.	Ibid.
— — de sodium.	— de soude.	235
—— de zinc.	— de zinc.	237
— — de strontium.	— de strontiane.	235
d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
$d\tilde{c}$ zirconium.	— de zircone.	Ibid.

SYNONYMIQUE.		347
Proto tunostata d'alumi-	Tungetate d'alumine	s G m
Proto-tungstate d'alumi- — de barium.	Tungstate d'alumine. — de baryte.	167 lbid.
- de calcium.	— de chaux.	Ibid.
- $ de$ fer .	— de fer.	Ibid.
et de manganèse.	— et de manganèse.	Ibid.
- de glucinium.	- de glucine.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
—— de manganèse.	— de marganèse.	Ibid.
—— de potassium.	— de potasse.	Ibid.
de sodium.	— de soude.	Ibid.
- de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
- d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
- de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
Proto-urate d'aluminium.	Urate d'alumine.	242
- de barium.	— de baryte.	Ibid.
$de\ calcium$.	— de chaux.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de potassium.	— de potasse.	Ibid.
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de strontium.	- de strontiane.	lbid.
Proto - zumiate d'alumi -	Nancéate ou zumiate d'alu-	
nium.	mine.	241
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
—— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
- de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
d'étain.	— d'étain.	Ibid.
—— de fer.	— de fer.	Ibid.
— — de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— — de nickel.	— de nickel.	Ibid.
de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— — de potasse.	— de potasse.	Ibid.
— de soude.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
Protoxi-chlorure d'alumi- nium.	Chlorure d'alumine.	62
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
	— de chaux. Désinfectant de Labarra-	
— — de calcium	Désinfectant de Labarra-	0F3 4 7
	que.	Ibid.

— — de glucinium.	— de glucine.	62
— de magnésium.	— de magnésie.	lbid.
— de potassium.	— de potasse.	Ibid.
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
— — de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
—— de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
Protoxi-cyanure d'alumi-	Cyanure d'alumine.	
nium.	J	93
— — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — hydro sulfaté.	— — hyďro-sulfuré.	Ibid.
— — sulfuré.	— — sulfuré.	Ibid.
— — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
- de cobalt.	— de cobalt.	94
— — de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— — de magnésium.	— de magnésie.	93
— — de palladium.	— de palladium.	94
- $ de plomb.$	— de plomb.	Ibid.
—— de potassium.	— de potasse.	Ibid.
—— de sodium.	— de soude.	Ibid.
—— de strontium.	— de strontiane.	93
de zinc.	— de zinc.	94
		J.
	Oridos or minimum	
Protoxides	Oxides au minimum.	/.
	Oxidules (Klaproth).	4
	(Terre de l'alun.	
Protoxide d'aluminium	{ Alumine calcinée.	5
Protoxide d'aluminium	(Argile pure.	
— d'antimoine.	Oxide blanc d'antimoine.	~
— a anumoine.	Oxide blanc d antiniome.	1
- d'argent	— olive d'argent.	
a wigom	Ancien deutoxide d'argent.	8
	Arsenic blanc	
- d'arsenic	Ovide blane d'arronio	a
— d'arsenie	Acide arceniony	
	Acide aisemeux.	

SYNONYMIQUE.

Protoxide d'azote	Gaz nitreux déphlogistiqué. Oxide gazeux de nitrogène. — nitreux. — de septone. Oxidule d'azote. Gaz oxide d'azote.	5
— de barium	Baryte caustique. — pure.	. 6
— de bismuth	Oxide jaune de bismuth. Ancien deutoxide de bismuth. muth.	8
— de Cadmium.	Oxide jaune de Cadmium.	7
— de calcium	(Terre calcaire. Chaux. Chaux vive.	6
— de carbone	Oxidule de carbone. Gaz oxide de carbone.	5
— de cérium.	Oxide blanc de cérium.	7
— de chlore ou acide chlo- reux	Euchlorine. Acide muriatique suroxigé- né.	5
— de chrome. — de cobalt. — de columbium.	Oxide vert de chrome. — gris de cobalt. — noir de columbium.	7 Ibid. Ibid.
— de cuivre. — d'étain.	— jaune orange de cuivre. — gris foncé d'étain.	8
— de fer.	- blanc de fer.	7 6
— de glucinium.	Glucine.	Ibid.
— d'hydrogène.	Eau. Oxide d'iridium.	5 8
— d'iridium.		8
— de lithium	Lithine.	0
	Lithion.	6

Protoxide de magnésium	— ealcinée.	6
— de manganèse.	Oxide blanc de manganèse.	Ibid·
— de mercure	Ethiops per se. Oxide gris-noirâtre de mer- enre.	8
— de moly bdène.	— brun de molybdène.	7
— de nickel	— brun de nickel. Ancien deutoxide de niekel.	. 8
 — d'or. — d'osmium. — de palladium. — de phosphore. — de platine. 	 violet d'or. blanc d'osmium. bleu de palladium. blanc de phosphore. vert de platine. 	Ibid. Ibid. Ibid. 5
— de plomb	Massicot. Oxide jaune de plomb.	Ibid.
— de potassium	Ancien deutoxide de potas- sium. Potasse pure. Pierre à cautère. Potasse à l'alcool.	6
— de rhodium.		10
— de silicium	Terre vitrifiable — silieieuse. Silice	5
— de sodium	Ancien deutoxide de sodium Soude caustique.	. 6
— de soufre. — de strontium.	Oxide rouge de soufre. Strontiane pure.	5 6

1		
SYNO	NYMIQUE.	35 ₁
Protoxide de tellure. — de tungstène. — d'urane. — d'yttrium.	Oxide blanc de tellure. — noir de tungstène. — noir d'urane. Yttria pure.	8 7 1bid. 6
— de zinc	Oxide blanc de zinc. Ancien deutoxide de zinc. Nickel album, etc.	Ibid.
— de zirconium	Zircone pure. Terre de jargon.	5
— de thorinium. Protoxi-phosphure d'aluminium.	Thorine. Phosphure d'alumine.	6 3 ₇
-— de barium. —— de calcium. —— de glucinium. —— de magnésium. —— de potassium. —— de sodium. —— de strontium. —— d'yttrium. Protoxi-sulfure-d'argent. —— de bismuth.	 de baryte. de chaux. de glucine. de magnésie. de potasse. de soude. de strontiane. d'yttria. Sulfure d'argent. de bismuth. 	Ibid.
— de barium	Foie de soufre barotique. Sulfure de baryte.	Ibid.
—— de calcium	Foie de soufre calcaire. Sulfure de chaux.	Ibid.
— — de fer. — — de magnésium. — — de manganèse.	Hydro-sulfure de fer. Sulfure de magnésie. Hydro-sulfure de manganèse.	Ibid. Ibid. Ibid.
—— de potassium	Foie de soufre. Snlfure de potasse.	Ibid.
—— de sodium	Hepars alcalin. Sulfure de soude.	Ibid.

6

i he

—— de zinc.	Sulfure de zinc oxigéné.	46
—— de strontium.	Sulfure de strontiane.	Ibid.
Prussiates.	Hydro-cyanates.	
Prussiate d'alumine.	Proto-hydro-cyanate d'alu-	
	minium.	93
— de baryte.	——————————————————————————————————————	95
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de cobalt.	$de\ cobalt.$	Ibid.
— de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	-d'étain.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de palladium.	— — de palladium.	Ibid.
— de plomb.	$de^{2}plomb$.	Ibid.
— de potasse.	— de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
— de zinc.	—— de zinc.	Ibid.
	t (<i>Hydro-cyanate d'ammonia</i> .) que et de deutoxide de fer.	
— de baryte et de fer.	Proto-hydro-cyanatede ba- rium et de deutoxide de	
— de baryte et de fer.	rium et de deutoxide de	Ibid.
	rium et de deutoxide de fer.	
de baryte et de fer.de chaux et de fer.	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deu	
— de chaux et de fer.	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deu toxide de fer.	
	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deu toxide de fer. — de magnesium et de	Ibid.
de chaux et de fer.de magnésie et de fer.	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deu toxide de fer. — de magnesium et de deutoxide de fer.	
— de chaux et de fer.	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deu toxide de fer. — de magnesium et de deutoxide de fer. — de potassium et	Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. 	rium et de deutoxide de fer. —— de calcium et de deu toxide de fer. —— de magnesium et de deutoxide de fer. —— de potassium et deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid.
de chaux et de fer.de magnésie et de fer.	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deu toxide de fer. — de magnesium et de deutoxide de fer. — de potassium et deutoxide de fer. — de sodium et de deutoxide.	Ibid. Ibid. Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. de soude et de fer. 	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deu toxide de fer. — de magnesium et de deutoxide de fer. — de potassium et deutoxide de fer. — de sodium et de deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid. le Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. 	rium et de deutoxide de fer. —— de calcium et de deu toxide de fer. —— de magnesium et de deutoxide de fer. —— de potassium et deutoxide de fer. —— de sodium et de deutoxide de fer. —— de strontium et de deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid. le Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. de soude et de fer. de strontiane et de fer. 	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deu toxide de fer. — de magnesium et de deutoxide de fer. — de potassium et deutoxide de fer. — de sodium et de deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid. le Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. de soude et de fer. de strontiane et de fer. Pyro-citrates.	rium et de deutoxide de fer. —— de calcium et de deu toxide de fer. —— de magnesium et de deutoxide de fer. —— de potassium et deutoxide de fer. —— de sodium et de deutoxide de fer. —— de strontium et de deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. 248
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. de soude et de fer. de strontiane et de fer. Pyro-citrates. Pyro-kinates. 	rium et de deutoxide de fer. —— de calcium et de deu toxide de fer. —— de magnesium et de deutoxide de fer. —— de potassium et deutoxide de fer. —— de sodium et de deutoxide de fer. —— de strontium et de deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. 248 Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. de soude et de fer. de strontiane et de fer. Pyro-citrates. Pyro-kinates. Pyro-malates. 	rium et de deutoxide de fer. —— de calcium et de deu toxide de fer. —— de magnesium et de deutoxide de fer. —— de potassium et deutoxide de fer. —— de sodium et de deutoxide de fer. —— de strontium et de deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. 248 Ibid. Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. de soude et de fer. de strontiane et de fer. Pyro-citrates. Pyro-kinates. Pyro-malates. Pyro-urates. 	rium et de deutoxide de fer. —— de calcium et de deutoxide de fer. —— de magnesium et de deutoxide de fer. —— de potassium et deutoxide de fer. —— de sodium et de deutoxide de fer. —— de strontium et de deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. 248 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. de soude et de fer. de strontiane et de fer. Pyro-citrates. Pyro-kinates. Pyro-malates. Pyro-urates. Pyrite cuivreuse. 	rium et de deutoxide de fer. — de calcium et de deutoxide de fer. — de magnesium et de deutoxide de fer. — de potassium et deutoxide de fer. — de sodium et de deutoxide de fer. — de strontium et de deutoxide de fer. Sulfure de cuivre.	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. 248 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
 de chaux et de fer. de magnésie et de fer. de potasse et de fer. de soude et de fer. de strontiane et de fer. Pyro-citrates. Pyro-kinates. Pyro-malates. Pyro-urates. 	rium et de deutoxide de fer. —— de calcium et de deutoxide de fer. —— de magnesium et de deutoxide de fer. —— de potassium et deutoxide de fer. —— de sodium et de deutoxide de fer. —— de strontium et de deutoxide de fer.	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. 248 Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.

Pyro-tartrate d'alumine.	Proto meno tantuata d'alemi	
Tyro-tarrate d'addinne.	Proto-pyro-tartrate d'alumi- nium.	
- d'ammoniaque.	Pyro-tartrate d'ammonia-	239
— transmaque.	que.	240
— de baryte.	Proto-pyro-tartrate de ba-	240
— de bai y te.	rium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
- de glucine.	——— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	—— de magnesium.	Ibid.
— de potasse.	Proto-pyro-tartrate de potas	
1	sium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
Pyro-tartrate de strontiane.		-00
V	tium.	Ibid.
— d'yttria.	$d'\gamma ttrium.$	Ibid.
— de zircône.	— de zirconium.	239
	Pyro-urates.	248
	0.	
Quadroxalate de protoxide	Tétroxalate de protoxide de	
de potassium.	potassium	225
	D	
	R.	
Réalgar.	Sulfure d'arsenic.	44
Régule d'antimoine.	Antimoine.	170
— d'arsenic.	Arsenic métal.	156
— de bismuth.	Bismuth.	183
— de cobalt.	Cobalt.	178
— de cuivre.	Cuivre.	187
— d'étain.	Etain.	150
— de manganèse.	Manganèse.	140
— de molybdène.	Molybdène.	159
— de zinc.	Zinc.	143
— de sydérite.	Phosphure de fer.	36
Résines.	Résines.	256
Rhodium.		209
Rouille de fer.	Deuto-carbonate de fer.	33
TO .		0/0
Rosates.		242
Rosates. Rosate d'alumine.	Proto-rosate d'aluminium.	Ibid.
	Proto-rosate d'aluminium. Rosate d'ammoniaque.	

Rosate de baryte.
— de chaux.

— de magnésie.

Proto-rosate de barium.

— — de magnésium.

— — de ealcium.

243

242 lbid.

— de potasse.	Proto-rosate de potassium.	243
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	Proto-rosate de strontium.	Ibid.
	S.	
-1		
Safran de Mars apéritif.,	Sous-trito-carbonate de fer.	33
Salmiae.	Hydro-chlorate d'ammonia-	•
0.04	que.	65
Salpêtre.	Proto-nitrate de potassium.	78
Santaline.		257
Saturne.	Plomb.	195
Savon des verriers.	Tétroxide de manganèse.	1.1
Sébates.	Sébates.	244
Sébate d'alumine.	Proto-sébate d'aluminium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Sébate d'ammoniaque.	Ibid.
— d'argent.	Proto-sébate d'argent.	Ibid.
— de baryte.	—— de barium.	Ibid.
— de chaux.	— — de ealeium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de mercure.	— — de mereure.	Ibid.
	de plom b.	Ibid.
de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
Sel acéteux d'argile.	Proto-acétate d'aluminium.	219
— — d'ammoniaque.	Aeétate d'ammoniaque.	220
—— calcaire.	Proto-acétate de ealeium.	Ibid.
- digestif de Sylvius.	Proto-acétate de potassium.	Ibid.
-acéteux minéral.	— — de sodium.	Ibid.
— — de magnésie.	Proto-aéétate de magnésium.	Ibid.
—— de zinc.	Proto-acétate de zine.	221
Sel d'absinthe.	Sous-proto-earbonate de pota	s -
	sium.	32
— admirable de Glauber.	Proto-sulfate de sodium.	48
– admirable perlé.	Sous-proto-phosphate de so-	
01	dium.	. 38

Sel Alembroth	Hydro-chlorate d'ammoniaque et de deutoxide de mercure.	65
Sel ammoniac.	Hydro-chlorate d'ammonia-	
301 ammoniaes		bid.
— ammoniacal crayeux	2 7 7	JIU.
Ü	que.	33
— — nitreux.	Nitrate d'ammoniaque.	78
— sédatif.	Borate d'ammoniaque.	27
— — spathique.	Hydro-fluate d'ammoniaque.	84
vitriolique.	Sulfate d'ammoniaque.	49
- cathartique amer.	Proto-sulfate de magnésium.	48
— commun cristallisé.	Proto-hydro-chlorate de so-	
	dium.	65
- volatil d'Angleterre.	. Sous-carbonate d'ammonia-	
	que.	33
— du benjoin.	Acide benzoïque.	15
— de chicorée.	Sous-proto-carbonate de po-	
	tassium.	32
- de cuisine.	Proto-hydro-chlorate de so-	
	dium.	6.5
- diurétique.	Proto-acétate de potassium.	220
- d'Epsum.	Proto-sulfate de magnésium.	48
— de Glauber.	Proto-sulfate de sodium.	49
— essentiel de vin.	Proto-acétate de potassium.	220
— de duobus.	Proto-sulfate de potassium.	49
- fébrifuge de Sylvius		
	tassium.	65
—gemme.	Proto-hydro-chlorate de so-	
	dium.	65
— fixe de tartre.	Sous-proto-carbonate de po-	
	tassium.	32
— fusible de l'urine.	Proto-phosphate de sodium et	
	d'ammoniaque.	38
— marin.	Proto-hydro-chlorate de so-	
	dium.	65
— — calcaire.	Proto-hydro-chlorate de cal-	
	cium.	64
— d'oseille.	Sur-protoxalate de potassium.	225
Sel natif de l'urine.	Proto-phosphate de sodium et	
	d'ammoniaque.	38
— polychreste de Glas		49
	-	

— — de la Kochelle.	Proto-tartrate de potassium	
	et de sodium.	236
— de saturne.	Sous-proto-acétate de plomb.	222
— sédatif mercuriel.	Proto-borate de mercure.	27
— sédatif.	Acide borique.	25
— de prunelle.	Proto-nitrate de potassium	
•	fondu.	78
— régalin d'or.	Proto-hydro-chlorate d'or.	67
— de Scydschutz.	Proto-sulfate de magnésium.	
— de Seydlitz.	— de magnésium.	Ibid.
— secret de Glauber.	Sulfate d'ammoniaque.	49
— de prunelle.	Proto nitrate de potassium	•
•	fondu.	78
— de seignette.	Proto-tartrate de potassium	
	et de sodium.	236
— sulfureux de Stahl.	Proto-sulfite de potassium.	53
— de tartre.	Sous-proto-earbonate de po-	
	tassium.	3_2
— végétal.	Proto-tartrate de potassium.	235
— de vitriol nartique.	Acide borique.	25
— volatil d'Angleterre.	Sous-carbonate d'ammonia-	
	que.	33
— — du suecin.	Acide succinique.	233
Septone.	Azote.	76
Sélénite.	Proto-sulfate de calcium.	48
Siliee.	Protoxide de silicium.	108
Silieium.	Métal de la siliee.	108-
Sodium.	Métal de la soude.	131
Similor.	Alliage de euivre et de zinc.	187
Soleil des alchimistes.	Or.	214
Soude.	Sous-proto-earbonate de so-	
	dium.	32
Soude aérée.	de sodium.	Ibid.
-— caustique.	Hydrate de protoxide de so-	
1	dium.	24
— crayeuse.	Sous-proto-earbonate de so-	
v	dium.	32
Soude pure.	Hydrate de protoxide de so-	
	dium.	24
- effervescente.	Sous-proto-earbonate de so-	
	dium.	32

— spathique.	Proto-hydro-fluate de so-	
1 4	dium.	84
Soufre.	Soufre.	42
Soufre azoté.	Gaz azote sulfuré.	76
- carburé.	Per-carbure de soufre.	29
- doré d'antimoine.	Deuto-sulfure d'anti-	
	moine.	45
- hydrogéné.	Per-carbure de soufre.	29
- phosphoré.	Sous-phosphure de soufre.	36
— sublimé.	Fleurs de soufre.	42
- oxi-muriaté.	Chlorure de soufre.	59
Sous-borate de soude.	Sous-proto-borate de sodium.	27
—— de strontiane.	Sous-proto-borate de stron-	3
	tium.	26
Sous-carbure de fer.	Acier.	29
	/ Aquila alba.	
	Calomélas.	
	Panacée mercurielle.	
	Sublimé doux.	6 t
— chlorure de mercure	Muriate de mercure doux.	
	Sous-muriate de mercure	
	doux.	
	Proto-hydro-chlorate de	
	mercure doux.	
d'iode.		59
- deuto-acétate de cuivre.	Acétate de cuivre avec ex-	J
	cès de base.	222
	/Tinekal.	
	Chrysocolle.	
	Borax brut.	
- borate de sodium	Alcali pneum (Hahne -	
- vojute de soutane	1	O 199
	mann). Borate sur-saturé de soude.	27
	Sous-borate de soude.	
	Sous-norate de soude.	
	Sel volatil d'Angleterre.	
	— ammoniacal crayeux	
Sous-carbonate d'ammonia-	Craie ammoniacale.	
que	(Mepnite ammoniacate.	33
g	Alcali volatil concret.	
	Carbonate sur-saturé d'am-	
	moniaque.	

	Sel fixe de tartre. — d'absinthe, de chicorée, etc. Méphite de potasse. Alkali fixe végétal. — — aéré.	32
Sous-proto-carbonate de po- tassium	Tartre crayeux. Nitre fixé par les charbons. — par lui-même Tartre méphitique. Alkaest de Vanhelmont. Potasse. Potasse carbonatée. Carbonate sur-saturé de potasse.	(7.2)
	Natrum. Soude crayeuse; aérée. — effervescente. Cristaux de soude. Méphite de soude.	
— — de sodium	Soude. Craie de soude. Alkali fixe minéral efferves- cent. Carbonate sur-saturé de sou- de.	Ibid.
— chlorate de zinc.	Chlorate de zinc avec excès de base.	63
— hydro-chlorate de zinc.	Muriate de zinc avec excès de base.	65
— — nitrate de bismuth	Blanc de perle. — de fard. Magister de bismuth. Nitrate de bismuth avec excès de base.	79
——— de cuivre.	Nitrate de cuivre avec excès de base.	80
Sous-proto-phoshate de so- dium	Sel admirable perlé. Phosphate sur - saturé de soude.	38

		Cr
- de zinc. P.	hosphate de zinc avec ex-	
	cès de base.	39
— — sulfate d'antimoine. Su	ulfate d'antimoine avec ex-	1
	cès de base.	50
— — de cuivre. —	de cuivre avec excès de	Y1 · 1
	base.	Ibid.
Γ	urbith minéral.	
10	xide de mercure jaune.	5 t
de mercurc	ulfate de mercure avec ex-	
	cès de base.	
—— de plomb. S	ulfate de plomb avec excès	
and promo.	de base	Ibid.
— hydro-sulfure d'an-	Proto-sulfure d'antimoine.	125100
timoine.	Jan San San San San San San San San San S	44
— iodure d'ammoniaque.		69
—— de mercure.		Ibid.
- muriate de mercure doux. Se	ous-chlorure de mercure.	61
— nitrate de bismuth.	ous-proto-nitrate de bis-	
	muth.	79
	euto-nitrate de cuivre.	80
A , A	hosphate d'ammoniaque	2
niaque.	sur-saturé.	39
	oufre phosphoré.	36
	cétate de plomb avec ex- cès de base.	0.00
plomb.— — borate de strontium. B	orate sur-saturé de stron-	222
oorate tie strottitati. D	tium.	26
—— iodate de mercure. Io	odate de mercure avec ex-	210
	cès de base.	69
.7		4.5
Sous-proto-hydro-chlorate de palladium et d'ammo-	ous-muriate de palladium	
de palladium et d'ammo-	ous-muriate de palladium et d'ammoniaque.	67
niaque.	A	,
$de\ plomb$.	ous-muriate de plomb.	66
•	*	
———— de rhodium et d'am-{Somoniaque,	ous-muriate de rhodium	0
montaque(winnomacat.	67
culture Panin · (V	erre d'antimoine.	
$-$ sulfure d'antimoine si- $\left\{ egin{matrix} V_{0} \\ O \end{array} \right\}$	xide d'antimoine vitreux	45
160000000000000000000000000000000000000	et demi-vitreux.	

Spath ammoniacat.	Hydro-fluate d'ammonia-	
	que.	84
— calcaire.	Proto - carbonate de cal -	
	cium.	34
— cubique.	Proto-hydro-fluate de cal-	
1	cium.	83
— fluor.	—— de calcium.	Ibid.
— pesant.	Proto-sulfate de barium.	48
- phosphorique.	Proto-hydro-fluate de cal-	40
phosphorique.	cium.	83
— sédatif.	Proto - borate de magné -	00
— Scharry	sium.	26
witnous		20
— vitreux.	Proto-hydro-fluate de cal-	0.3
Character of	cium.	83
Strontiane.	Protoxide de strontium.	6
Strontium.	Métal de la strontiane.	126
Sublimé corrosif.	Per-chlorure de mercure.	61
— doux.	Sous-chlorure de mercure.	64
Suc de citron.	Acide citrique.	228
Subérates.	Subérates.	240
Subérate d'alumine.	Proto - subérate d'alumi -	
	nium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Subérate d'ammoniaque.	Ibid.
— d'argent.	Proto-subérate d'argent.	Ibid.
— de baryte.	Proto-subérate de barium.	Ibid.
— de chaux.	— de calcium.	Ibid.
— d'étain.	— — d'étain.	Ibid.
— de fer.	— — de fer.	Ibid.
— de glucine.	— — de glucinium.	Ibid.
	— de magnésium.	Ibid.
— de magnésie.		Ibid.
— de mercure.	— — de mercure.	
— de plomb.	—— de plomb.	Ibid.
Subérate de potasse.	Proto - subérate de potas -	in . 1
	sium	Ibid.
— de soude.	-d'yttrium.	Ibid.
- de strontiane.	Proto-subérate de stron-	w1 4 3
	tium.	Ibid.
— d'yttria.	d'yttrium.	Ibid.
— de zircone.	— — de zirconium.	Ibid.
Succinates.	Succinates.	233
Succinate d'alumine.	Proto - succinate d'alumi -	
	nium.	234
		0

- d'ammoniaque.	Succinate d'ammoniaque.	234
- de baryte.	Proto-succinate de barium.	Ibid.
— de cérium.	—— de cérium.	Ibid.
— de chaux.	de caleium.	Ibid.
- de cuivre.	—— de euivre.	Ibid.
- de fer.	de fer.	Ibid.
- de glucine.	—— de fer. —— de glueinium.	Ibid.
		Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	mid:
— de manganèse.	Deuto-succinate de manga-	Ibid.
douloul	nèse.	
— de plomb.	Proto-succinate de plomb.	Ibid.
— de potasse.	—— de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
— d'ytria.	d'yttrium.	Ibid.
— de zinc.	de zinc.	Ibid.
— de zircone.	de zirconium.	Ibid.
Sucre.	Suere.	254
Sucre de plomb.	Proto-acétate de plomb.	222
— de saturne.	- de plomb.	Ibid.
	1	
	Witniels	
Sulfates	(Vitriols.	48
Sulfates	(Vitriols. Sulfates.	48
	\ Sulfates.	
Sulfate d'alumine.		
	\ Sulfates.	
Sulfate d'alumine.	\{\ Sulfates. \\ Proto-sulfate d'aluminium. \}	
Sulfate d'alumine.	Proto-sulfate d'aluminium. (Sel secret de Glauber.	Ibid.
Sulfate d'alumine.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique.	
Sulfate d'alumine.	Proto-sulfate d'aluminium. (Sel secret de Glauber.	Ibid.
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal.	Ibid.
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque — d'antimoine.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine.	Ibid. 49 50
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque — d'antimoine. Sulfate d'argent.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent.	Ibid. 49 50 51
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque — d'antimoine. Sulfate d'argent. — de baryte.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent. — de barium.	1bid. 49 50 51 48
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque — d'antimoine. Sulfate d'argent. — de baryte. — de bismuth.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent. — de barium. — de bismuth.	1bid. 49 50 51 48 50
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque — d'antimoine. Sulfate d'argent. — de baryte. — de bismuth. — de cérium.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent. — de barium. — de bismuth. Deuto-sulfate de cérium.	1bid. 49 50 51 48 50 1bid.
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque — d'antimoine. Sulfate d'argent. — de baryte. — de bismuth. — de cérium. — de chaux.	Proto-sulfate d'aluminium. (Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent. — de barium. — de bismuth. Deuto-sulfate de cérium. Proto-sulfate de calcium.	1bid. 49 50 51 48 50 1bid. 48
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque — d'antimoine. Sulfate d'argent. — de baryte. — de bismuth. — de cérium. — de chaux. — de chrome.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent. — de barium. — de bismuth. Deuto-sulfate de cérium. Proto-sulfate de calcium. — de ehrome.	1bid. 49 50 51 48 50 1bid. 48 50
Sulfate d'alumine. — d'antimoine. Sulfate d'argent. — de baryte. — de bismuth. — de cérium. — de chaux. — de chome. — de cobalt.	Proto-sulfate d'aluminium. (Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent. — de barium. — de bismuth. Deuto-sulfate de cérium. Proto-sulfate de calcium.	1bid. 49 50 51 48 50 1bid. 48
Sulfate d'alumine. — d'ammoniaque — d'antimoine. Sulfate d'argent. — de baryte. — de bismuth. — de cérium. — de chaux. — de chrome.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent. — de barium. — de bismuth. Deuto-sulfate de cérium. Proto-sulfate de calcium. — de ehrome.	1bid. 49 50 51 48 50 1bid. 48 50
Sulfate d'alumine. — d'antimoine. Sulfate d'argent. — de baryte. — de bismuth. — de cérium. — de chaux. — de chome. — de cobalt.	Proto-sulfate d'aluminium. Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal. Proto-sulfate d'antimoine. Proto-sulfate d'argent. — de barium. — de bismuth. Deuto-sulfate de cérium. Proto-sulfate de calcium. — de ehrome. Deuto-sulfate de cobalt.	1bid. 49 50 51 48 50 1bid. 48 50

TABLE

de cuivre.	Deuto-sulfate de cuivre.	50
— d'étain.	Proto-sulfate d'étain.	Ibid.
— de fer au <i>minimum</i> .	—— de fer.	Ibid.
— de fer au <i>maximum</i> .	Trito-sulfate de fer.	Ibid.
— de glucine.	Proto-sulfate de glucinium.	48
— d'iridium.	— — d'iridium.	51
— de magnésie.	— — de magnésium.	48
— de manganèse.	— — de manganèse.	49
— de mercure au minimum.	—— de mercure.	51
— de molyhdène.	— — de molybdène.	50
— de nickel.	—— de nickel.	54
— d'osmium.	Proto-sulfate d'osmium.	51
— de palladium.	— — de palladium.	Ibid.
— de platine.	Deuto-sulfate de platine.	Ibib.
— de plomb.	—— de plomb.	Ibid.
— de potasse.	Proto-sulfate de potassium.	49
— et d'ammoniaque.	—— et d'ammoniaque.	Ibid.
1	1	
at d'alumina	√ — — et d'alumi -	
— et d'alumine	nium.	49
— de rhodium.	Trito-sulfate de rhodium.	51
— de soude.	Proto-sulfate de sodium.	48
— et d'ammoniaque.	——— et d'ammoniaque.	49
— de tellure.	Proto-sulfate de tellure.	51
— d'urane au <i>minimum</i> .	Proto-sulfate d'urane.	51
— — au <i>maximum</i> .	Deuto-sulfate d'urane.	Ibid.
— d'yttria.	Proto-sulfate d'yttrium.	4.8
— de zinc.	dezinc.	49
— de zircone.	Proto-sulfate de zirconium.	48
Sulfites	Sels sulfureux de zinc.	J
Sugar	Sulfites.	52
	TO . 10. 11. 1	سو
Sulfite d'alumine.	Proto-sulfite d'aluminium.	52
— d'ammoniaque.	Sulfite d'ammoniaque.	Ibid.
— d'antimoine.	Proto-sulfite d'antimoine.	53 D:3
— d'argent.	Proto-sulfite d'argent.	Ibid.
— d'argent ammoniacal.	— — d'argent et d'ammo—	m · i
	niaque.	Ibid.
— de baryte.	7 7 •	-
— de bismuth.	— de barium. Proto-sulfite de bismuth.	52 53

de chaux.de cobalt.	Protoxi-sulfure de calcium. Sulfure de cobalt.	46 45
— de cuivre	Pyrite cuivreuse. Sulfure de cuivre.	Ibid.
— de fer	Pyrite martiale. Sulfure.	44
— de magnésie.	Protoxi-sulfure de magné- sium.	46
— de manganèse.		
	(Et <mark>io</mark> ps de mercure. — minéral.	
— de mercure	Cinnabre.	45
(10 100 000 000 000 000 000 000 000 000	Vermillon.	
	Sulfure de mercure oxidé	
	rouge.	
— de mercure.	Per-sulfure de mercure.	Ibid.
— de molybdène.	— — de molybdène.	44
— de palladium.	— — de palladium.	45
— de platine.	—— de platine.	Ibid.
— de plomb naturel.	Per-sulfure de plomb.	Ibid.
— de plomb artificiel.	Sulfure de plomb.	Ibid.
— de potasse.	Protoxi-sulfure de potas-	
1	sium.	46
— de potassium.	Sulfure de potassium.	44
— de rhodium.	— de rhodium.	45
Sulfure de Soude. — de sodium.	Protoxi-sulfure de sodium.	46
- de zinc.	Sulfure de sodium. Blende.	44 Ibid.
— oxigéné.	Protoxi- sulfure de zinc.	46
Sur-carbonate d'ammonia-	Carbonate acide d'ammo-	24.0
que.	niaque.	33
Sur-proto-acétate de bis-	Acétate acide de bismuth.	
muth.		221
Sur-proto-arseniate de po-	Arséniate acide de potasse.	
tassium.		158
Sur-proto-chromate de po-	Chromate acide de potasse.	
lassium.		164
———— de sodium.	— — de soude.	Ibid.

Sur-protoxalate de potas-	Sel d'oseille	
Sur-protoxalate de potas- sium	Oxalate acidule de potasse.	225
et d'ammoniaque.	——————————————————————————————————————	Ibid.
	A 1 . 1 . 1	Ibid.
phosphate de bis-	Phosphate acide de bis-	,
muth.	muth.	40
	—— de fer.	39
	— — de potasse.	0 37
tassium.	ı,	Ibid.
	— — de soude.	38
	Sulfate acide d'antimoine.	50
	— — de bismuth.	Ibid.
	— — de cuivre.	Ibid.
	— — de mercure.	51
	— — de plomb.	Ibid.
	—— de potasse.	49
	—— de soude.	Ibid.
1	Tartre.	
— tartrate de potas-		
sium	Crême de tartre	235
	Tartrite acidule de potasse.	233
		* 1 1 1
	— — dc soude.	Ibid.
	Oxalate acide d'amoniaque.	226
	Phosphate acide d'amoniaq.	39
- proto-arséniate de cal-	Arséniate acide de chaux.	~ ~
cium.		158
Sur - proto - carbonate de	Carbonate acide de chaux.	0
calcium.		31
$h\gamma dro - chlorate de)$	Maniata anila de la li	
palladium et d'am-	Muriate acide de palladium	C
	et a ammoniaque.	67
de rhodium et	et d'ammoniaque.	Ibid.
a ammontaque.	et a anmomaque.	roid.
— — malate de calcium.	Malate acide de chaux	223
	Mellitate acide de baryte.	232
— — iodate de mercure.	Iodate acide de mercure.	71
— protoxalate de calcium.	Oxalate acide de cbaux.	s25
— — de cobalt.	— — de cobalt.	226
— — de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.

 — d'étain. — de mercure. — proto - phosphate d'alu- minium. — de barium. — de calcium. — de mercure. — de stroutium. — phosphite de barium. — de calcium. — sulfate d'aluminium. 	 — d'étain. — de mercure. Phosphate acide d'alumine. — de baryte. — de chaux. — de mercure. — de strontiane. Phosphite acide de baryte. — de chaux. Sulfate acide d'alumine. 	226 226 37 38 Ibid. 40 38 41 Ibid. 49
———— d'ammoniaque et (de deutoxide de \ potassium	Sulfate acide d'alumine et	Ibid.
— — tartrate de barium. Sydérium. Sydérotite. Tantalium.	Tartrite acidule de baryte. Phosphure de fer. — de fer.	235 36 Ibid. 169
	T.	
Tartrates	Tartre. Tartrites.	235
Tartrate acidule de baryte.	Tartrites. Sur-proto-tartrate de baryte.	
	Sur-proto-tartrate de baryte. Sur-proto-tartrate de potas- sium. ————————————————————————————————————	Ibid. Ibid. Ibid.
Tartrate acidule de baryte. Tartrate acidule de po- tasse. — — de soude.	Sur-proto-tartrate de baryte. Sur-proto-tartrate de potas- sium. — — de sodium.	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.
Tartrate acidule de baryte. Tartrate acidule de po- tasse. — de soude. — d'alumine. — d'ammoniaque. — d'antimoine au mini-	Sur-proto-tartrate de baryte. Sur-proto-tartrate de potas- sium. ————————————————————————————————————	Ibid. Ibid. Ibid. Ibid.

— de cobalt.	Deuto-tartrate de cobalt.	237
— de cuivre.	—— de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	Proto-tartrate d'étain.	Ibid.
— de fer.	—— de fer.	Ibid.
— de glucine.	Proto-tartrate de glucinium.	235
— de magnésie.	de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	237
— de mercure.	Proto-tartrate de mercure.	Ibid.
— de molybdène.	— de molybdène.	Ibid.
— de nickel.	—— de nickel.	Ibid.
— de platine.	—— de platine.	Ibid.
— de plomb.	Proto-tartrate de plomb.	Ibid.
— de potasse.	- de potassium.	235
— et d'alumine.	- $ d$ aluminium.	236
— et d'ammoniaque.	— — et d'ammoniaque.	Ibid.
— et d'antimoine.	et d'antimoine.	Ibid.
— et d'argent.	——————————————————————————————————————	Ibid.
—— et de baryte.	——————————————————————————————————————	Ibid.
—— et de chaux.	——————————————————————————————————————	Ibid.
		IDIG.
Tartrate de potasse et de	Proto-tartrate de potassium	03=
cuivre.	et de deutoxide de cuivre.	237
— et d'étain.	——— et de protoxide	.26
at de fen	d'étain.	236
et de ser.	et de fer.	Ibid.
— et de magnésie.	——— et de protoxide de	T1 ' 1
. 7	magnésium.	Ibid.
— et de manganèse.	——— et de manganèse.	Ibid.
—— et de mercure.	——— et de protoxide de	0
. 3 3 3	mercure.	237
— — et de plomb.	——— et de protoxide de	T) 1.3
. 1	plomb.	Ibid.
— et de soude.	——— et de sodium.	236
— et de strontiane.	——— et de protoxide de	T2 1 2
	strontium.	Ibid.
— et de zinc.	et de zinc.	Ibid.
— de soude.	Proto-tartrate de sodium.	° 235
— de strontiane.	—— de strontium.	Ibid.
— d'urane.	Deuto-tartrate d'urane.	237
— d'yttria.	Proto-tartrate d'yttrium.	235
— de zinc.	de zinc.	237
— de zircône.	— — de zirconium.	235

Tartres.	Tartrates.	224
Tartre alkalisé.	Proto - tartrate de potas-	·
	sium.	235
— antimonié,	——— et d'antimoine.	237
— calcaire.	Proto-tartrate de calcium.	235
— crayeux.	Sous-proto-carbonate de po-	
U	tassium.	
— chalybé.	Proto-tartrate de potassium	
3	et de deutoxide de fer.	236
— émétique.	— — et d'antimoine.	237
— méphitique.	Sous - proto - carbonate de po-	
1 1	tassium.	32
— martial soluble.	Proto-tartrate de potassium	ι
,	et de fer.	236
— de potasse.	— — dc potassium.	235
— régénéré.	— acétate de potassium.	220
Tartre soluble.	Proto - tartrate de potas-	
	sium.	235
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
— spathique.	- hydro - fluate de potas-	
1 1	sium.	84
— stibié.	— tartrate de potassium et de	_
	protoxide d'antimoine.	237
— tartarisé.	—— dc potassium ct de fer.	236
— vitriolé.	— sulfate de potassium.	49
Tartrites.	Tartrates.	234
Tartrite acidule de potasse.	Sur-proto-tartrate de potas-	
1	sium.	235
— — de soude.	dc sodium.	Ibid.
— de potasse et de fer.	— — — dc potassium et de	
1	deutoxide de fer.	236
Tellurc.	Tellure.	189
Terre de l'alun.	Protoxide d'aluminium.	113
— des os.	Proto - phosphate de cal-	
	cium.	38
— calcaire.	Protoxide de calcium.	6
— aéré.	Proto - carbonate de cal-	
	cium.	34
— foliée cristallisable.	Proto-acétate de sodium.	220
— — mercurielle.	—— de mercure.	222
— — minérale.	dc sodium.	220
— de tartre.	— de potassium.	Ibid.
	, accountance	

	11 2 112 7 6 2 3	009
— végétale.	— — de potassium.	220
— de jargon.	Protoxide de zirconium.	5
— muriatique de Kirwan.	Sous-proto-carbonate de ma	_
1	gnésium.	31
— magnésienne.	— de magnésium.	Ibid.
- siliceuse.	Protoxide de silicium.	5
— vitrifiable.	— de silicium.	5
Tétroxalate de protoxide	Quadroxalate de protoxide	
de potassium.	de potassium:	225
Tetroxides.	Ţ.	4.
Thurbith minéral.	Sous-deuto-sulfate de mer-	•
	cure.	51
Tinckal.	Sous-proto-borate de sodium	. 27
Titane.	Titane.	181
Tombac.	Alliage de cuivre et d'arse-	
	nic.	187
Tritoxides.		4
Tungstates.		167
Tungstate d'alumine.	Proto - tungstate d'alumi-	•
	nium.	Ibid.
— de baryte.	de barium.	Ibid.
— de chaux.	—— de calcium.	Ibid.
— de fer.	—— de fer.	Ibid.
— et de manganèse.	— — et de manganèse.	Ibid.
— de glucine.	—— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	— — de manganèse.	Ibid.
— de potasse.	—— de potassium.	Ibid.
— de soude.	de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
— d'yttria.	d'yttrium.	Ibid.
— de zircône.	—— de zirconium.	Ibid.
Tungstène.	Scheelium ou scheelin.	164
8	and and	
	U.	
Ulmine.		253
Urane.	Urane.	174
Urates.	Urates.	242
Urate d'alumine.	Proto-urate d'aluminium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Urate d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	Proto-urate de barium.	Ibid.
— de chaux.	— — de calcium.	Ibid.
	,	

370	3	7	O
-----	---	---	---

TABLE

/		
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de potasse.	— — de potassium.	Ibid.
— de soude.	—— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	— — de strontium.	Ibid.
Urée.	and the same of th	8-259
0.00.	20	0 209
•	V.	
Vénus.	Cuivre.	185
Verdet cristallisé.	Deuto-acétate de cuivre.	222
Vermillon.	Sulfure de mercure.	45
Verre.	Sugare at mercure.	40
Verre d'antimoine.	Sous-sulfure d'antimaine si	
verre a anamome.	Sous-sulfure d'antimoine si-	
do mhaaalaa	licé.	Ibid.
— de phosphore.	Acide phosphorique fondu.	36
- Vert-de-gris.	Deuto-carbonate de cuivre.	
Vif-argent.	Mercure.	198
Vinaigre distillé.	Acide acétique faible.	219
— martial.	Deuto-acétate de fer.	221
— radical.	Acide acétique.	219
Vitriols.	Sulfates.	48
Vitriol ammoniacal.	Sulfate d'ammoniaque.	49
— blanc.	Proto-sulfate de zinc.	Ibid.
— bleu.	Sur-deuto-sulfate de cuivre.	51
— de Chypre.	Sur-deuto-sulfate de cuivre	
— de cuivre.	— — — de cuivre.	Ibid.
— magnésien.	Proto - sulfate de magné -	
311031011	sium.	48
— martial.	de fer.	50
— pesant.	— de barium.	48
*	— de potassium.	
de potasse.de soude		49
	— de sodium.	48
-vert.	Proto-sulfate de fer.	50
— de zinc.	Proto-sulfate de zinc.	49
	Y.	
	.#. •	
Yttria.	Protoride d'attrium	116
	Protoxide d'yttrium. Hydrate de protoxide d'yt	
— en geléc.	Hydrate de protoxide d'yt-	,
Vitania	trium.	24
Yttrium.	Métal de l'yttria.	115

Z.

7:	Speltre.	
Zinc	·· ⁽ Zine.	144
Zircone.	Protoxide de zirconium.	5
en gelée.	Hydrate de protoxide de zir-	
O	conium.	24
Zirconium.	Métal de la zircone.	110
Zumiates.	Nancéates.	241
Zumiate d'alumine.	Proto - zumiate d'alumi -	
	nium.	Ibid.
— d'ammoniaque.	Zumiate d'ammoniaque.	Ibid.
- d'argent.	Proto-zumiate d'argent.	Ibid.
— de baryte.	Proto-zumiate de barium.	Ibid.
— de chaux.	— — de calcium.	Ibid.
— de cobalt.	- — de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.
- — d'étain.	$d'\acute{e}tain.$	Ibid.
— dc fer au <i>minimum</i> .	de fer.	Ibid.
— de magnésie.	Proto-zumiate de magné-	
	sium.	Ibid.
— de manganèse.	— — de manganèse.	Ibid.
— de mercure.	—— de mercure.	Ibid.
— de nickel.	— — de nickel.	Ibid.
— de plomb.	de plomb.	Ibid.
— de potasse.	de potassium.	Ibid.
— de soude.	de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	Proto-zumiate de strontium.	Ibid.
— de zinc.	Proto-zumiate de zinc.	Ibid.

FIN DE LA TABLE.









